

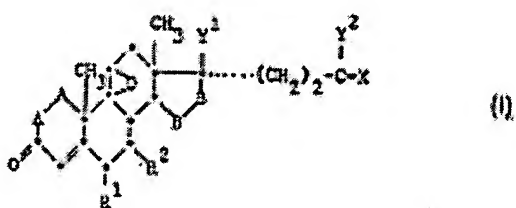
**Translation of title and abstract of European Patent Application 0 122 232:**

**(54) Title:**

**20-Spiroxane and analogs with open ring E, method for their preparation, as well as pharmaceutical preparations thereof**

**(57) Abstract:**

Steroid compounds of the 20-spiroxane series and their analogs with open ring E, having the formula:



where -A-A- stands for the group -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>- or -CH=CH-,

R<sup>1</sup> stands for hydrogen and R<sup>2</sup> for an α-oriented low alkoxy carbonyl group, or

R<sup>1</sup> and R<sup>2</sup> together stand for an α- or β-oriented methylene group,

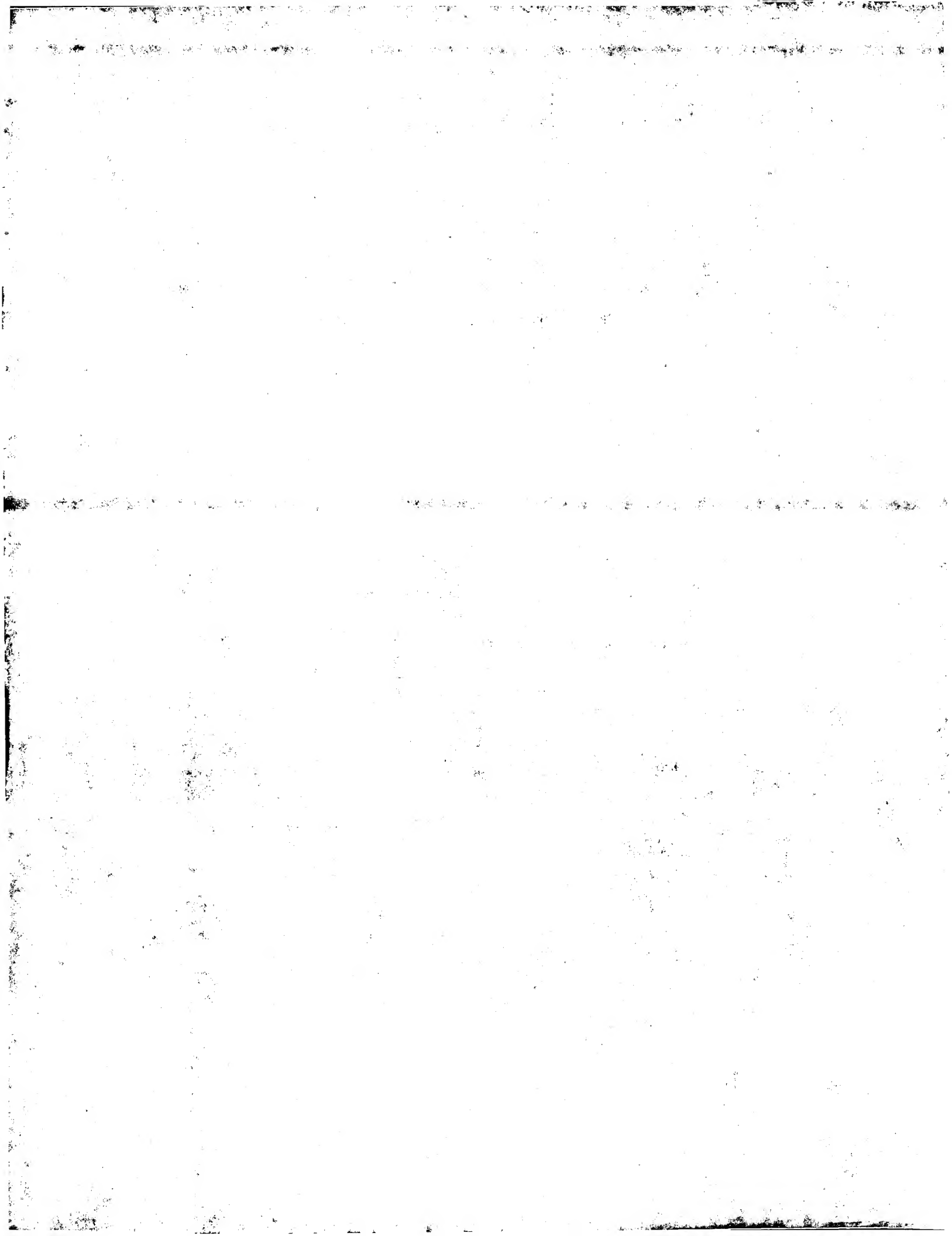
-B-B- stands for the group -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>- or for an α- or

β-oriented  $\overline{\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}}$  group

X stands for two hydrogen atoms or the oxo group,

Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> together stand for the oxygen bridge -O- or

Y<sup>1</sup> stands for hydroxyl and Y<sup>2</sup> stands for hydroxyl, low alkoxy or, in case X is equal to H<sub>2</sub>, also for low alkanoyloxy, as well as salts of compounds, wherein X stands for oxo and Y<sup>2</sup> stands for hydroxyl, excel as effective aldosterone antagonists with minimum side effects, wherefore they are suitable for therapy of all forms of hyperaldosteronism.



19



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets

11

Veröffentlichungsnummer:

0 122 232

A1

12

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

21 Anmeldenummer: 84810179.6

22 Anmeldetag: 10.04.84

51 Int. Cl.<sup>3</sup>: C 07 J 71/00, A 61 K 31/58,  
A 61 K 31/585  
// C07J1/00, C07J5/00,  
C07J13/00, C07J21/00,  
C07J41/00, C07J53/00

30 Priorität: 13.04.83 CH 1981/83

43 Veröffentlichungstag der Anmeldung: 17.10.84  
Patentblatt 84/42

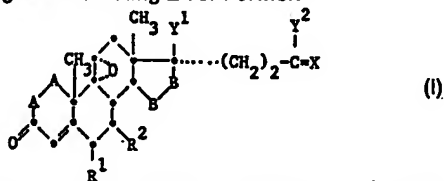
84 Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE FR GB IT LI LU  
NL SE

71 Anmelder: CIBA-GEIGY AG, Postfach, CH-4002 Basel  
(CH)

72 Erfinder: Grob, Jürgen, Hauptstrasse 25,  
CH-4304 Giebenach (CH)  
Erfinder: Kalvoda, Jaroslav, Dr., Leimgrubenweg 21,  
CH-4102 Binningen (CH)

54 20-Spiroxane und Analoge mit geöffnetem Ring E, Verfahren zu ihrer Herstellung, sowie pharmazeutische Präparate davon.

57 Steroidverbindungen der 20-Spiroxanreihe und ihre  
Analoge mit geöffnetem Ring E der Formel:



worin -A-A- die Gruppe -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>- oder  
-CH=CH-,  
R<sup>1</sup> Wasserstoff und R<sup>2</sup> ein α-orientiertes Niederalkoxy-  
carbonyl, oder  
R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> zusammen ein α- oder β-orientierter Methylenrest,  
-B-B- die Gruppe -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>- oder eine α- oder β-  
orientierte Gruppe -CH-CH<sub>2</sub>-CH-,  
X zwei Wasserstoffatome oder Oxo,  
Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> zusammen die Sauerstoffbrücke -O- oder  
Y<sup>1</sup> Hydroxyl und Y<sup>2</sup> Hydroxyl, Niederalkoxy oder, falls X  
gleich H<sub>2</sub> ist, auch Niederalkanoyl ist, sowie Salze von  
Verbindungen, worin X Oxo und Y<sup>2</sup> Hydroxyl ist, zeichnen  
sich als wirksam Aldosteron-Antagonisten mit minimaler  
Nebenwirkung aus, weshalb sie zur therapeutischen For-  
men von Hyperaldosteronismus besonders geeignet sind.

EP 0 122 232 A1

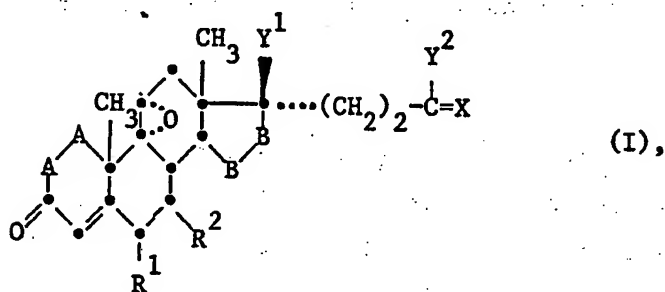
CIBA-GEIGY AG

4-14388/+

Basel (Schweiz)

20-Spiroxane und Analoge mit geöffnetem Ring E, Verfahren zu ihrer Herstellung, sowie pharmazeutische Präparate davon.

Die Erfindung betrifft neue 20-Spiroxane und analoge Verbindungen mit geöffnetem sauerstoffhaltigen Ring E der allgemeinen Formel



worin -A-A- die Gruppe  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  oder  $-\text{CH}=\text{CH}-$ ,

$\text{R}^1$  Wasserstoff und  $\text{R}^2$  ein  $\alpha$ -orientiertes Niederalkoxycarbonyl, oder

$\text{R}^1$  und  $\text{R}^2$  zusammen ein  $\alpha$ - oder  $\beta$ -orientierter Methylenrest,

-B-B- die Gruppe  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  oder eine  $\alpha$ - oder  $\beta$ -orientierte Gruppe

$-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}-$ ,

X zwei Wasserstoffatome oder Oxo,

$\text{Y}^1$  und  $\text{Y}^2$  zusammen die Sauerstoffbrücke  $-\text{O}-$  oder

$\text{Y}^1$  Hydroxyl und  $\text{Y}^2$  Hydroxyl, Niederalkoxy oder, falls X gleich  $\text{H}_2$  ist, auch Niederalkanoyloxy ist, sowie Salze von Verbindungen, worin X Oxo und  $\text{Y}^2$  Hydroxyl ist, d.h. von entsprechenden 17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäuren.



Die Erfindung betrifft auch Verfahren zur Herstellung dieser Verbindungen und pharmazeutische Zusammensetzungen enthaltend diese Verbindungen, sowie Herstellungsverfahren für solche Zusammensetzungen. Die Erfindung betrifft auch die therapeutische Verwendung der genannten Verbindungen und Zusammensetzungen, insbesondere als Aldosteron-antagonisierende Diuretika, und die entsprechende medizinische Methode zur Behandlung eines Warmblüters, vor allem des Menschen, mit einer therapeutisch wirksamen Menge einer solchen Verbindung allein oder in Form einer pharmazeutischen Zusammensetzung zur Behebung oder Linderung von krankhaften Zuständen, die mit Hyperaldosteronismus zusammenhängen.

Wenn nicht anders angegeben, enthalten in der vorliegenden Offenbarung mit "nieder" bezeichnete organische Reste höchstens 7, vorzugsweise 1-4 Kohlenstoffatome.

Ein Niederalkoxycarbonylrest ist vorzugsweise ein solcher, der sich von einem Alkyl mit 1-4 Kohlenstoffatomen, wie Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, sec.-Butyl und tert.-Butyl ableitet; besonders bevorzugt ist Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl und Isopropoxycarbonyl. Ein Niederalkoxyrest ist vorzugsweise ein solcher, der sich von einem der oben genannten  $C_1-C_4$ -Alkylreste, insbesondere einem primären, ableitet; besonders bevorzugt ist Methoxy. Ein Niederalkanoylrest ist vorzugsweise ein solcher, der sich von einem geradkettigen Alkyl mit 1-7 Kohlenstoffatomen ableitet; besonders bevorzugt ist Formyl und Acetyl.

Eine Methylenbrücke in 6,7- und/oder 15,16-Stellung ist vorzugsweise  $\beta$ -orientiert.

Bevorzugte Verbindungen der Formel I sind diejenigen, worin  $Y^1$  und  $Y^2$  zusammen die Sauerstoffbrücke -O- bedeuten.

Besonders bevorzugte Verbindungen der Formel I sind diejenigen, worin X Oxo bedeutet.

Unter Verbindungen der Formel I, worin  $R^1$  Wasserstoff,  $R^2$  Niederalkoxycarbonyl und X Oxo bedeuten, sind ganz besonders diejenigen bevorzugt, worin  $Y^1$  zusammen mit  $Y^2$  die Sauerstoffbrücke -O- darstellen.

17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäuren können, wie bereits erwähnt wurde, auch in Form ihrer Salze vorliegen. In Frage kommen insbesondere Metall- und Ammoniumsalze, wie Alkalimetall- und Erdalkalimetall-, z.B. Natrium-, Calcium-, Magnesium- und vorzugsweise Kaliumsalze, bzw. Ammoniumsalze abgeleitet von Ammoniak oder einer geeigneten, vorzugsweise physiologisch verträglichen, organischen stickstoffhaltigen Base. Als Base kommen sowohl Amine, z.B. Niederalkylamine, (wie Triethylamin), Hydroxyniederalkylamine [wie 2-Hydroxyethylamin, Di-(2-Hydroxyethyl)-amin oder Tri-(2-hydroxyethyl)-amin], Cycloalkylamine (wie Dicyclohexylamin) oder Benzylamine (wie Benzylamin und N,N'-Dibenzylethylen-diamin), als auch stickstoffhaltige heterocyclische Verbindungen, z.B. solche aromatischen Charakters (wie Pyridin oder Chinolin) oder solche mit einem mindestens teilweise gesättigten heterocyclischen Ring (wie N-Ethylpiperidin, Morpholin, Piperazin oder N,N'-Dimethylpiperazin) in Betracht.

Zu bevorzugten Verbindungen gehören auch Alkalimetallsalze, insbesondere Kaliumsalze der Verbindungen der Formel I, worin  $R^1$  und  $R^2$  zusammen eine Methylengruppe oder vor allem  $R^1$  Wasserstoff und  $R^2$  ein Niederalkoxycarbonyl bedeuten, wobei X für Oxo und  $Y^1$  und  $Y^2$  je für Hydroxyl steht.

Besonders bevorzugte Verbindungen der Formel I sind z.B. die folgenden:  
 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion,  
 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -ethoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion,  
 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -isopropoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion,  
 sowie das 1,2-Dehydro-Analoge jeder von diesen Verbindungen,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\alpha$ ,7 $\alpha$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion,  
9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion,  
9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ ,16 $\beta$ -bismethylen-20-spirox-4-en-3,21-dion,  
sowie das 1,2-Dehydro-Analoge jeder von diesen Verbindungen,  
9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-17 $\beta$ -hydroxy-3-oxo-pregn-4-en-21-carbonsäure,  
9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -ethoxycarbonyl-17 $\beta$ -hydroxy-3-oxo-pregn-4-en-21-carbonsäure,  
9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -isopropoxycarbonyl-17 $\beta$ -hydroxy-3-oxo-pregn-4-en-21-carbonsäure,  
9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-6 $\alpha$ ,7 $\alpha$ -methylen-3-oxo-pregn-4-en-21-carbonsäure,  
9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-3-oxo-pregn-4-en-21-carbonsäure,  
9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ ,16 $\beta$ -bismethylen-3-oxo-pregn-4-en-21-carbonsäure, sowie Alkalimetallsalze, vor allem das Kaliumsalz, jeder dieser Säuren und auch ein entsprechendes 1,2-Dehydro-Analoges, jeder der genannten Carbonsäure oder eines Salzes davon,  
9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-3,21-dioxo-20-spirox-4-en-7 $\alpha$ -carbonsäuremethylester, -ethylester und -isopropylester,  
9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-3,21-dioxo-20-spiroxa-1,4-dien-7 $\alpha$ -carbonsäuremethylester, -ethylester und -isopropylester,  
sowie auch 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-3-oxo-20-spirox-4-en-7 $\alpha$ -carbonsäuremethylester, -ethylester und -isopropylester,  
9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3-on,  
9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ ,16 $\beta$ -bismethylen-20-spirox-4-en-3-on,  
und ferner auch 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-17 $\alpha$ -(3-hydroxypropyl)-3-oxo-androst-4-en-7 $\alpha$ -carbonsäuremethylester, -ethylester und -isopropylester,  
9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-17 $\alpha$ -(3-hydroxypropyl)-6 $\alpha$ ,7 $\alpha$ -methylen-androst-4-en-3-on,  
9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-17 $\alpha$ -(3-hydroxypropyl)-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-androst-4-en-3-on,  
9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-17 $\alpha$ -(3-hydroxypropyl)-6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ ,16 $\beta$ -bis-

methylen-androst-4-en-3-on, einschliesslich  $17\alpha$ -(3-Acetoxypropyl)- und  $17\alpha$ -(3-Formyloxypropyl)-Analoge der genannten Androstan-Verbindungen,

sowie auch 1,2-Dehydro-Analoge aller genannten Verbindungen der Androst-4-en-3-on- und 20-Spirox-4-en-3-on-Reihe.

Die erfindungsgemässen Verbindungen zeichnen sich durch günstige biologische Eigenschaften aus und stellen somit wertvolle pharmazeutische Wirkstoffe dar. So weisen sie eine starke Aldosteron-antagonistische Wirkung auf, indem sie durch Aldosteron hervorgerufene übermässige Natrium-Retention und Kalium-Exkretion herabsetzen und normalisieren. Deshalb finden sie als Kalium-sparende Diuretika eine wichtige Anwendung in der Therapie, z.B. bei Behandlung der Hypertension, Herzinsuffizienz oder Leberzirrhose.

20-Spiroxan-Derivate mit Aldosteron-antagonisierender Wirkung sind bekannt, vgl. z.B. Fieser und Fieser: Steroids; Seite 708 (Reinhold Publ. Corp., New York, 1959) und Britische Patentschrift Nr. 1,041,534; bekannt sind auch analog wirksame  $17\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäuren und ihre Salze, vgl. z.B. U.S. Patentschrift 3,849,404. Bisher in der Therapie angewendete Verbindungen dieser Art haben jedoch einen beträchtlichen Nachteil, indem sie immer eine gewisse sexual-spezifische Aktivität besitzen, welche sich bei der üblichen langdauernden Therapie früher oder später störend auswirkt. Besonders unerwünscht sind dabei Störungen, die auf die antiandrogene Wirksamkeit der bekannten Anti-aldosteron-Präparate zurückzuführen sind.

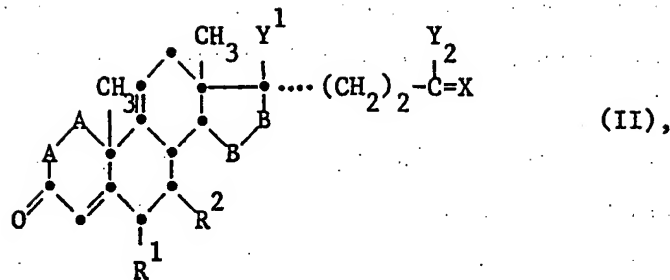
Es wurde jetzt gefunden, dass die oben charakterisierten  $9\alpha,11\alpha$ -Epoxy-Verbindungen der Formel I Überraschenderweise diese unerwünschten Nebenwirkungen in einem wesentlich geringeren Ausmass aufweisen, obwohl sie die günstige Antialdosteron-Wirkung von analog gebauten, aber in 9,11-Stellung nicht substituierten Verbindungen völlig beibehalten. So weist z.B.  $9\alpha,11\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion an adrenal-ektomisierten männlichen Ratten im Kagawa-Test [Kagawa et al.:

Proc. Soc. Exptl. Biol. Med. (N.Y.) 115, 837-840 (1964)] im ganzen getesteten Dosisbereich von 1-10 mg/kg eine gleich grosse, wenn nicht stärkere, Aldosteron-antagonisierende Wirksamkeit als die entsprechende 9,11-unsubstituierte Vergleichssubstanz 6 $\beta$ ,7 $\beta$ -Methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion (J.F. Zawadzki et al.: U.S. Patent 3,849,404) auf. Dagegen aber erweist sich die erstere Verbindung in einem spezifischen quantitativen Test in vitro, in welchem als Massstab antiandrogener Wirkung die Bindung der Testsubstanz an Androgen-Rezeptore in Homogenaten von ventraler Prostata der Ratte gemessen wird, als etwa 20-mal (nach 2-stündiger Testzeit) bis sogar 27-mal (nach 20-stündiger Testzeit) schwächer bindend als die obengenannte Vergleichsverbindung.

Die chemischen Namen von Verbindungen der Formel I und von analogen Verbindungen mit denselben charakteristischen Strukturmerkmalen werden im Sinne der geläufigen Nomenklatur folgendermassen abgeleitet: für Verbindungen, worin Y<sup>1</sup> zusammen mit Y<sup>2</sup> für -O- stehen, von 20-Spiroxan (z.B. eine Verbindung der Formel I, worin X für Oxo und Y<sup>1</sup> zusammen mit Y<sup>2</sup> für -O- stehen, wird von 20-Spiroxan-21-on abgeleitet); für diejenigen, worin je Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> Hydroxyl und X Oxo ist, vom 17 $\beta$ -Hydroxy-17 $\alpha$ -pregnan-21-carbonsäure; und für diejenigen, worin je Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> Hydroxyl und X zwei Wasserstoffatome bedeutet, von 17 $\beta$ -Hydroxy-17 $\alpha$ -(3-hydroxypropyl)-androstan. - Da die cyclischen und offenkettigen Formen, d.h. Lactone bzw. 17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäuren und ihre Salze, zueinander in einem so engen Verhältnis sind, dass die letzteren lediglich als eine hydratisierte Form der ersteren betrachtet werden können, sind bevor- und nachstehend, sofern nicht anders spezifisch angegeben ist, sowohl bei den Endstoffen der Formel I wie auch bei analog gebauten Ausgangsstoffen und Zwischenprodukten jeweils alle genannten Formen zusammen zu verstehen.

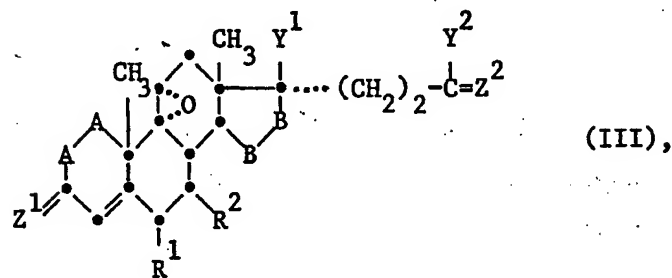
Die eingangs charakterisierten Verbindungen der Formel I können durch an sich bekannte Analogieverfahren hergestellt werden, z.B. dadurch, dass man

a) eine Verbindung der Formel



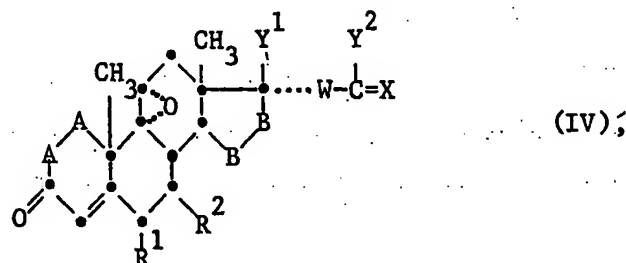
worin A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X, Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben, mit einer Peroxysäure behandelt, oder

b) eine Verbindung der Formel



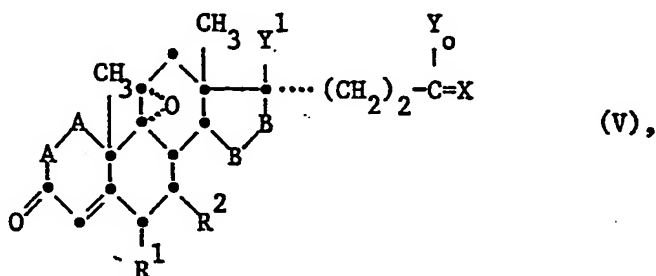
worin A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben und mindestens eines der Symbole Z<sup>1</sup> und Z<sup>2</sup> für Hydroxyl zusammen mit Wasserstoff steht und das andere dieselbe Bedeutung hat oder für Oxo steht oder, als das Symbol Z<sup>2</sup>, auch für zwei Wasserstoffatome stehen kann, mit einem Oxidationsmittel behandelt, oder

c) zur Herstellung einer Verbindung, worin Y<sup>1</sup> Hydroxyl und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel



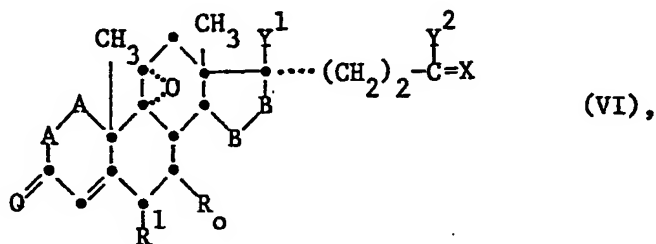
worin A-A, B-B,  $R^1$ ,  $R^2$ , X und  $Y^2$  die oben angegebenen Bedeutungen haben,  $Y^1$  Hydroxyl und W eine Gruppe  $-\text{CH}=\text{CH}-$  oder  $-\text{C}\equiv\text{C}-$  bedeutet, zur Sättigung der Mehrfachbindung in der Seitenkette hydriert, oder

d) zur Herstellung einer Verbindung der Formel I, worin  $Y^1$  und  $Y^2$  zusammen die Sauerstoffbrücke  $-\text{O}-$  bedeuten und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel



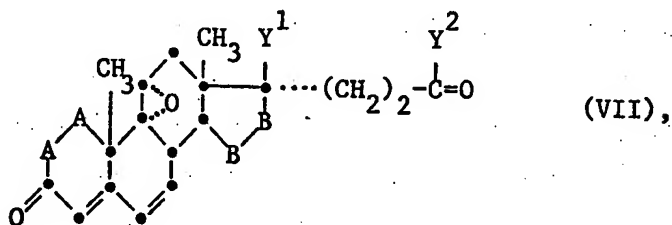
worin A-A, B-B,  $R^1$ ,  $R^2$  und X die obengenannten Bedeutungen haben,  $Y^1$  Hydroxyl und  $Y_0$  eine Abgangsgruppe bedeutet, unter Abspaltung der Gruppe  $Y_0$  cyclisiert, oder

e) zur Herstellung einer Verbindung der Formel I, worin  $R^1$  Wasserstoff und  $R^2$  eine Niederalcoxycarbonylgruppe bedeutet und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel



worin A-A, B-B, X,  $Y^1$  und  $Y^2$  die obengenannten Bedeutungen haben,  $R^1$  Wasserstoff und  $R_0$  freies Carboxyl bedeutet, oder ein reaktionsfähiges Derivat oder Salz einer solchen Verbindung, in Ester umwandelt, oder

f) zur Herstellung einer Verbindung, worin  $R^1$  und  $R^2$  zusammen eine Methylenbrücke darstellen und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, an eine Verbindung der Formel



worin A-A, B-B,  $Y^1$  und  $Y^2$  die obengenannten Bedeutungen haben, die Methylengruppe anlagert, und, wenn erwünscht,

g) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin A-A für  $-CH_2-CH_2-$  steht, mit einem Dehydrierungsmittel zur Einführung der 1,2-Doppelbindung behandelt, und/oder

h) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin  $Y^1$  und  $Y^2$  je eine Hydroxylgruppe bedeutet, durch Abspaltung der Elemente von Wasser zur Verbindung der Formel I, worin  $Y^1$  und  $Y^2$  zusammen die Sauerstoffbrücke darstellen, cyclisiert, und/oder

i) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin X für zwei Wasserstoffatome steht, zu einer entsprechenden Verbindung, worin X für Oxo steht, oxidiert, und/oder

j) in einer erhaltenen Verbindung der Formel I, worin X zwei Wasserstoffatome bedeutet und je  $Y^1$  und  $Y^2$  eine freie Hydroxylgruppe darstellen, die endständige Hydroxylgruppe acyliert, und/oder

k) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin X für Oxo,  $Y^1$  für Hydroxyl und  $Y^2$  für Hydroxyl oder Niederalkoxy stehen, oder beide zusammen die Sauerstoffbrücke  $-O-$  darstellen, in ein Salz der entsprechenden 17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäure der Formel I, worin X für Oxo und je  $Y^1$  und  $Y^2$  für Hydroxyl stehen, überführt und/oder ein solches Salz



zur freien Säure und/oder die freie Säure oder ein Salz davon zum Niederalkylester umwandelt.

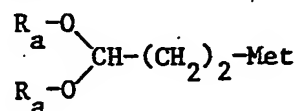
Verfahrensvariante a), d.h. die Epoxidierung der 9(11)-Doppelbindung, erfolgt in an sich bekannter Weise durch das Behandeln des Ausgangsmaterials der Formel II mit einer Peroxysäure, vorzugsweise einer organischen Peroxysäure, z.B. einer aliphatischen Peroxysäure, wie insbesondere Perameisensäure oder Peressigsäure, oder vorzugsweise einer aromatischen Peroxysäure. Von den letztgenannten verwendet man vorteilhaft die Perbenzoesäure oder eine substituierte Perbenzoesäure, wie m-Chlorperbenzoesäure oder Monoperoxyphthalsäure (Perphthalsäure). Die Reaktion wird vornehmlich in einem inerten organischen Lösungsmittel ausgeführt, z.B. in einem Alkan, wie Pentan, Hexan oder Heptan, einem halogenierten Niederalkan, wie insbesondere Methylenchlorid, Chloroform oder 1,2-Dichlorethan, oder einem offenkettigen oder cyclischen Ether, wie insbesondere Diethylether, Dioxan oder Tetrahydrofuran, oder einem zweckmässigen Gemisch davon. Die Reaktionstemperatur soll in der Regel nicht eine solche übersteigen, bei welcher die spontane Zersetzung des Reaktionsmittels schneller als die Epoxidierungsreaktion verläuft, vornehmlich arbeitet man bei Zimmertemperatur oder vorzugsweise unterhalb dieser bis zu etwa  $-20^{\circ}\text{C}$ , insbesondere zwischen  $-10$  bis  $+10^{\circ}\text{C}$ .

Ausgangsstoffe der Formel II, sofern sie nicht bekannt sind, können durch an sich bekannte Analogieverfahren hergestellt werden, z.B. analog einer der nachfolgend beschriebenen Verfahrensvarianten b)-k), oder deren Kombination, ausgehend von bekannten Ausgangsmaterialien, z.B. von entsprechend substituierten 17-Oxoderivaten der Androstan-Reihe durch den konventionellen Aufbau der 3-Hydroxypropyl-Seitenkette bzw. des Spiro-Rings. Alternativ kann man auch eine Verbindung, die analog einer Verbindung der Formel I ist, aber anstelle des 9,11-Epoxyrings eine 11 $\alpha$ - oder 11 $\beta$ -Hydroxylgruppe enthält, dehydratisieren; die 11-Hydroxyverbindung kann z.B. durch mikrobiologisches Hydroxylieren einer 9,11-unsubstituierten Verbindung erhalten werden.

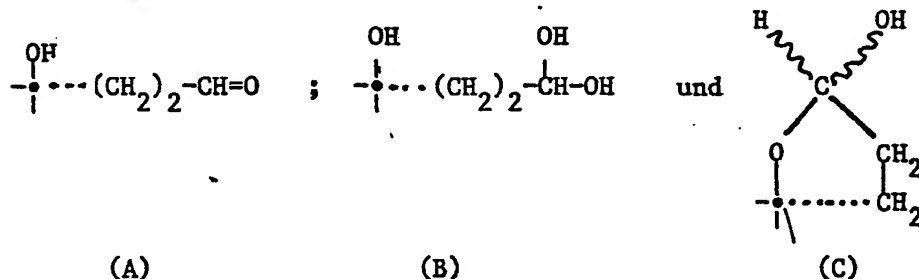
Verfahrensvariante b) erfolgt ebenfalls in an sich bekannter Weise unter Anwendung von konventionellen Oxidations-Mitteln und -Verfahren, die zur Umwandlung einer Hydroxylgruppe in die Oxogruppe gebräuchlich sind. Als bevorzugte Oxidationsmittel verwendet man dabei Verbindungen des 6-wertigen Chrms, wie Chromtrioxid, Chromsäure und ihre Metallsalze, insbesondere Alkalimetallsalze, und als bevorzugtes Reaktionsmedium Niederalkancarbonsäuren, wie Essig- und Propionsäure, oder Pyridin oder Aceton, gegebenenfalls unter Verdünnung mit einem halogenierten Niederalkan, wie Dichlormethan oder Chloroform. Die Reaktionsbedingungen kann man dem spezifischen Charakter der Hydroxylgruppe im Ausgangsmaterial und der Oxogruppe im Produkt näher anpassen: für die Oxidation einer allylischen 3-Hydroxylgruppe werden milde Bedingungen, wie Kühlung zu einer Temperatur unterhalb Zimmertemperatur, z.B. auf etwa  $-10$  bis  $+10^{\circ}\text{C}$  bevorzugt; für die Oxidation zur Carboxylgruppe, sei es die freie oder die lactonisierte Carboxylgruppe, sind energischere Bedingungen zweckmässig, wie verlängerte Reaktionszeit, Reaktionstemperaturen im Bereich oder oberhalb (bis etwa  $50^{\circ}\text{C}$ ) der Zimmertemperatur und/oder wässrige Schwefelsäure als Lösungsmittel für das Oxidationsmittel (z.B. in Form einer 8N-Lösung als s.g. Jones-Reagens). Alternativ kann man die Oxidation einer allylischen 3-Hydroxylgruppe auch mit Mangandioxid in einem halogenierten Niederalkan, wie Chloroform, bei Temperaturen von der Zimmertemperatur bis zur Siedetemperatur des Reaktionsgemisches, oder aber mit Aluminiumisopropylat und einem Keton, wie insbesondere Aceton oder Cyclohexanon, bei Temperaturen von der Zimmertemperatur bis zur Siedetemperatur des Gemisches, durchführen.

Ausgangsstoffe der Formel III, sofern sie nicht bekannt sind, sind durch an sich bekannte Verfahren der Steroidchemie, z.B. durch die unter Verfahrensvarianten a) und/oder c)-k) beschriebenen Methoden, und deren zweckmässige Kombination erhältlich. So wird z.B. ein Ausgangsstoff der Formel III, worin  $Z^1$  für Oxo und  $Y^1$ ,  $Y^2$  und  $Z^2$  je für Hydroxyl (wobei das letztgenannte Symbol zusätzlich ein Wasserstoff enthält) steht, dadurch erhalten, dass man eine entsprechende

17-Oxoverbindung unter vorübergehendem Schutz der 3-Oxogruppe mit einem Organometallderivat der Formel



worin Met ein Alkalimetall oder die Halogenmagnesiumgruppe eines entsprechenden Grignard-Reagens und  $\text{R}_a$  je ein Niederalkyl oder beide zusammen  $\text{CH}_2-\text{CH}_2$  oder Trimethylen bedeuten, umgesetzt und die Oxo-Schutzgruppen abspaltet. Das erhaltene Produkt liegt als ein Gemisch von mehreren tautomeren, zum Teil auch hydratisierten Formen vor, wie sie den Teilformeln



entsprechen, die sich jedoch bei Oxidation einheitlich verhalten. Verbindungen der Formel III, worin  $\text{Z}^1$  für  $-\text{OH}$  zusammen mit Wasserstoff steht, werden erhalten, wo immer eine entsprechende 3-Oxoverbindung der Einwirkung eines üblichen Reduktionsmittels ausgesetzt wird, z.B. zugleich mit dem 21-Formyl bei Reduktion des letztgenannten 21-Carbaldehyds mit einem komplexen Hydrid.

Auch Verfahrensvariante c) erfolgt in an sich bekannter Weise unter Anwendung von konventionellen Hydrierungsmitteln unter allgemein bekannten Reaktionsbedingungen der katalytischen Hydrierung. Dabei arbeitet man mit Wasserstoffgas bei normalem oder erhöhtem Druck unter Bedingungen der heterogenen oder homogenen Katalyse. Als Katalysatoren für die erstere sind fein verteilte Metalle, z.B. Raney-Metalle, wie Raney-Nickel, oder Edelmetalle, wie Palladium, Platin oder Rhodium, welche gegebenenfalls auf einem Träger, wie Calciumcarbonat oder Bariumsulfat, verteilt sind, besonders gut geeignet. Für die homogene Katalyse verwendet man insbesondere komplexe Rhodiumverbindungen, z.B.

Tris-(triphenylphosphin)-rhodium(I)chlorid. Die Bedingungen sind so zu wählen, dass die 1,2- und/oder 4,5-Doppelbindung nicht mitreduziert wird.

Ausgangsstoffe der Formel IV, sofern sie nicht bekannt sind, sind durch an sich bekannte Analogieverfahren der Steroidchemie, z.B. durch die unter Verfahrensvarianten a), b) und/oder d) bis k) beschriebenen Methoden, und deren zweckmässige Kombination erhältlich. So wird z.B. ein Ausgangsstoff der Formel IV, worin W den Rest  $-C\equiv C-$  darstellt, erhalten, indem man eine geeignete 17-Oxoverbindung mit einer Ethinyl-Organometall-Verbindung, insbesondere Ethinyl-Alkalimetall-Verbindung, z.B. Natrium- oder Kaliumacetylid oder insbesondere Lithiumacetylid, umsetzt. Im letzten Fall ist besonders vorteilhaft, das Lithiumacetylid in Form seines Komplexes mit Ethylendiamin zu verwenden. Den eingeführten Ethinylrest kann man dann in zweiter Stufe carboxylieren, indem man in ihm das endständige Wasserstoffatom durch Behandlung mit einer Grignard-Verbindung und die nachfolgende Umsetzung des entstandenen  $\omega$ -Magnesiumhalogenids mit Kohlendioxid gegen eine Carboxylgruppe austauscht. Die 3-Oxogruppe wird in der Regel bei dieser Umsetzung in der üblichen Weise geschützt. Alternativ kann man auch ein geeignetes Organometallderivat der Propiolsäure in analoger Weise einsetzen.

Rein formell, ungeachtet des Reaktionsmechanismus, erfolgt Verfahrensvariante d) durch gleichzeitiges Abspalten der Abgangsgruppe  $Y_0$  und des Wasserstoffatoms der 17 $\beta$ -Hydroxylgruppe  $Y^1$  unter Bildung der Sauerstoffbrücke  $-O-$ . Bei praktischer Durchführung wendet man an sich bekannte, zur Schliessung eines gesättigten Furanrings gebräuchliche Analogieverfahren der organischen Chemie an, wobei man bei der Auswahl von Reaktionsbedingungen und -mitteln jeweils spezifische Eigenschaften der Abgangsgruppe  $Y_0$  berücksichtigt.

Eine bevorzugte Abgangsgruppe  $Y_0$  in Verbindungen der Formel V, worin X für Oxo steht, ist eine Aminogruppe Am. Die Aminogruppe Am ist vorzugs-

weise eine tertiäre Amin gruppe, insbesondere eine Diniederalkylamino-  
gruppe, wie vor allem die Dimethylamino- und Diethylaminogruppe, und  
bildet mit der benachbarten Carbonylgruppe eine gegebenenfalls N,N-  
disubstituierte 21-Carboxamid-Gruppierung  $-C(=O)-Am$ , worin Am die  
obige Bedeutung hat. Die Ueberführung eines solchen Ausgangsstoffes  
in ein Lacton der Formel I, worin  $Y^1$  und  $Y^2$  zusammen die Sauerstoff-  
brücke  $-O-$  darstellen und X für Oxo steht, erfolgt in an sich bekannter  
Weise durch saure Mittel, vornehmlich durch die Behandlung mit einem  
sauren Ionenaustauscher in H-Cyclus. - Der amidische Ausgangsstoff kann  
man in an sich bekannter Weise z.B. dadurch herstellen, das man eine  
entsprechende 17-Oxoverbindung unter vorübergehendem konventionellem  
Schutz der 3-Oxogruppe (z.B. als Ketal oder Thioketal) in Dimethyl-  
sulfoniummethylid, z.B. gemäss dem in der U.S. Patentschrift  
Nr. 3,320,242 beschriebenen Verfahren, umsetzt und das erhaltene  
17 $\beta$ ,20-Epoxy-17 $\alpha$ -methyl-steroid mit dem  $\alpha$ -Carbanion eines N,N-Dinieder-  
alkylacetamids (bzw. einem am Methyl durch ein Alkalimetall, wie  
Natrium oder Lithium, metallierten N,N-Diniederalkylacetamid) in an  
sich bekannter Weise kondensiert.

Eine andere vorteilhafte Abgangsgruppe  $Y_O$ , die insbesondere für Ver-  
bindungen, worin X zwei Wasserstoffatome bedeutet, geeignet ist, ist  
eine quaternäre Ammoniumgruppe  $Am^+$  in Form der Base; vorzugsweise  
ist die Gruppe  $Am^+$  eine Triniederalkylammoniumgruppe, wie insbesondere  
die Trimethylammoniumgruppe. Die Cyclisierung der quaternären Base  
der Formel V, worin X für zwei Wasserstoffatome und  $Y_O$  für  $Am^+ OH^-$   
steht, zur Verbindung der Formel I, worin  $Y^1$  und  $Y^2$  zusammen die  
Sauerstoffbrücke darstellen, erfolgt durch Erhitzen der Base, ge-  
gebenenfalls in einem hochsiedenden organischen Lösungsmittel, wie  
Ethylenglykol, auf die Zersetzungstemperatur. Den entsprechenden  
Ausgangsstoff kann man in an sich bekannter Weise herstellen. Dazu  
behandelt man eine entsprechende 17-Oxoverbindung unter vorübergehendem  
konventionellem Schutz der 3-Oxogruppe mit einer Organometallverbindung  
der Formel  $R_c-(CH_2)_3-M$ , worin M für ein Gruppierung  $MgX$ , in welcher X  
ein Halogenatom ist, oder für ein Alkalimetallatom, insbesondere  
ein Lithiumatom, steht, und  $R_c$  eine Diniederalkylaminogruppe, vorzugs-

weise die Dimethylaminogruppe, bedeutet. Eine dadurch entstandene 17 $\beta$ -Hydroxy-17 $\alpha$ -(3-diniederalkylaminopropyl)-Verbindung wird dann durch die Anlagerung eines Niederalkylesters einer starken Säure, z.B. eines Niederalkylsulfats oder Niederalkylhalogenids, wie insbesondere Methyljodids, in ein entsprechendes quaternäres Triniederalkylammoniumsalz umgewandelt. Aus diesem wird die entsprechende quaternäre Base durch Behandeln mit einer starken Base, vorzugsweise einem Metallhydroxid, z.B. Silberhydroxid oder einem Alkalimetall- oder Erdalkalimetallhydroxid, wie Kalium-, Natrium- oder Bariumhydroxid, freigesetzt.

Eine andere vorteilhafte Abgangsgruppe  $Y_0$  in Verbindungen der Formel V, worin X zwei Wasserstoffatome bedeutet, ist eine reaktive veresterte Hydroxylgruppe. Die Ester-bildende Komponente ist dabei z.B. eine sauerstoffhaltige anorganische Säure, wie Schwefelsäure, schweflige Säure, Phosphorsäure, phosphorige Säure oder ein Substitutionsderivat davon, in welchem eine oder mehrere der Hydroxylgruppen durch Halogen, insbesondere Chlor, ersetzt sind (d.h. ein Säurerest vom Typ  $ClSO_2-$ ,  $ClSO-$ ,  $Cl_2P-$ ,  $Cl_2P(=O)-$  oder  $Cl_4P-$ ), oder eine sauerstofffreie anorganische Säure, insbesondere eine Halogenwasserstoffsäure, wie Chlor-, Brom- oder Jodwasserstoffsäure, oder aber eine starke organische Säure, z.B. Oxalsäure oder insbesondere eine Sulfonsäure, wie eine aliphatische oder aromatische carbocyclische Sulfonsäure, z.B. insbesondere Methan-, Ethan-, Trifluormethan-, bzw. Benzol-, p-Toluol-, oder p-Brombenzol-sulfonsäure. - Die Cyclisierung durch die Abspaltung einer solchen reaktiven veresterten Hydroxylgruppe erfolgt durch Behandeln mit einem anorganischen oder organischen basischen Mittel. Anorganische basische Mittel zu diesem Zweck sind z.B. Hydroxide von Alkali- und Erdalkalimetallen, wie Natrium oder Kalium bzw. Barium oder Calcium, sowie deren Salze mit schwachen anorganischen oder organischen Säuren, wie insbesondere Carbonate und Hydrocarbonate bzw. Acetate und Formiate. Organische basische Mittel zu diesem Zweck sind beispielsweise tertiäre Basen aliphatischen Charakters, wie tertiäre Amine abgeleitet von Niederalkyl- und Benzyl-Resten

(z.B. Triethylamin, Benzyl-dimethyl-amin, Diisopropyl-ethyl-amin, Diisopropyl-benzyl-amin, Dibenzyl-methyl-amin oder Dimethyl-butyl-amin) und ihre heterocyclischen gesättigten Analoga (z.B. N-Methylpyrrolidin, N-Methylpiperidin, N-Benzylpiperidin oder N,N'-Dimethylpiperazin), oder insbesondere aromatische heterocyclische Basen, wie Pyridin und seine C-methylierten Analoga (z.B. Collidin) oder Chinolin.

- Eine besonders vorteilhafte Durchführung dieser Verfahrensvariante besteht darin, das man eine im Reaktionsgemisch gebildete reaktive veresterte Hydroxylgruppe in situ abspaltet, d.h. unmittelbar danach, als sie im selben Reaktionsmedium durch die Veresterung der endständigen Hydroxylgruppe (d.h. der durch das Symbol  $Y^2$  bezeichneten) in einer Verbindung der Formel I mittels eines reaktionsfähigen Säurederivats in einem basischen Medium entstanden ist. Ein reaktionsfähiges Säurederivat ist dabei insbesondere ein Säurehalogenid, wie Säurechlorid, das sich von einer der oben genannten sauerstoffhaltigen anorganischen und organischen Säuren ableitet. Als ein typisches derartiges Reaktionsmittel ist Methansulfochlorid und ganz besonders p-Toluolsulfochlorid bevorzugt, als Reaktionsmedium kommt vor allem eine aromatische heterocyclische Base, wie Pyridin, in Betracht. Auf diese Weise werden Endstoffe der Formel I, worin X für zwei H-Atome und je  $Y^1$  und  $Y^2$  für Hydroxyl stehen, zu Endstoffen der Formel I, worin X für zwei H-Atome und  $Y^1$  zusammen mit  $Y^2$  für -O- stehen, cyclisiert.

Verfahrensvariante e) wird auch in an sich bekannter Weise durchgeführt. Üblicherweise erfolgt die Umwandlung der Säure der Formel VI in den gewünschten Ester der Formel I durch eine der zahlreichen konventionellen Veresterungsmethoden, z.B. durch Behandeln mit einem Niederalkanol oder einem reaktionsfähigen Derivat davon, gegebenenfalls in Gegenwart von Katalysatoren, insbesondere sauren Katalysatoren, und/oder wasserentziehenden Mitteln, z.B. eines symmetrisch substituierten Carbodiimids, wie insbesondere des N,N'-Dicyclohexylcarbodiimids. Unter

sauren Katalysatoren kommen vor allem starke anorganische Säuren, wie Schwefel-, Phosphor- und Perchlorsäure, sowie organische Sulfonsäuren, wie Methan-, Benzol- oder p-Toluolsulfonsäure, in Betracht; der entsprechende Alkohol wird im Ueberschuss, meistensfalls zugleich als Lösungsmittel, genommen. Alternativ kann man auch mit einem Diazoalkan, vor allem Diazomethan, in an sich bekannter Weise verestern oder die freie Säure in ein reaktionsfähiges Derivat davon, wie ein Chlorid oder Anhydrid, z.B. gemischtes Anhydrid mit Trifluoressigsäure, umwandeln und dieses mit dem entsprechenden Niederalkanol reagieren lassen. - Ausgangsstoffe der Formel VI, sofern sie nicht bekannt sind, werden durch an sich bekannte Analogieverfahren hergestellt, z.B. durch Anlagerung von Cyanwasserstoff an die 6,7-Doppelbindung einer geeigneten 3-Oxo-4,6-dien-Verbindung (siehe unten) und eine konventionelle Umwandlung der Cyanogruppe in die Carboxylgruppe (z.B. durch Hydrolyse oder durch Reduktion zur Formylgruppe und anschliessende Oxidation).

Verfahrensvariante f) wird auch in an sich bekannter Weise unter Anwendung von konventionellen Analogieverfahren zur Anlagerung der Methylengruppe an eine Doppelbindung durchgeführt. Die Anlagerung erfolgt z.B. gemäss einer bevorzugten Variante dadurch, dass man eine 6,7-Dehydroverbindung der Formel VII mit Dimethyloxosulfoniummethylid umsetzt. Diese Variante hat auch den wesentlichen Vorteil, dass sie eine sehr hohe Stereospezifität aufweist und vorwiegend 6,7-Methylenverbindungen einer, meistens der  $\alpha$ -Konfiguration, der Methylengruppe liefert. Die Umsetzung wird z.B. zweckmässig so ausgeführt, dass man unter einem inerten Gas, wie in der Stickstoffatmosphäre, und unter Ausschluss von Feuchtigkeit eine Mineralöl-Dispersion von Natriumhydrid mit Trimethylsulfoxoniumjodid zusammenbringt und Dimethylsulfoxid zusetzt, worauf die Bildung des Dimethyloxosulfoniummethylids stattfindet. Zu diesem in situ hergestellten Reagens wird der 6,7-ungesättigte Steroidausgangsstoff im Mol-Verhältnis (Reagens:Steroid) von etwa 1:1 bis 5:1 gegeben. Man lässt die Reaktion bei etwa Raumtemperatur ablaufen und behandelt das Reaktionsgemisch mit Wasser, wonach man das Steroid nach üblichen Methoden isoliert. Bei solchen End-



stoffen, die alkali-empfindliche Gruppen, wie Lacton- oder Ester-Gruppen enthalten, ist die Zersetzung des Reaktionsgemisches zweckmässig so zu lenken, dass das pH möglichst im neutralen oder schwach sauren Bereich bleibt. Diese Methode ist auch zur Einführung der Methylen-gruppe in verschiedene Zwischenprodukte bei Herstellung der Ausgangs-stoffe der Formeln II bis VI geeignet. - Die für diese Variante be-nötigten Ausgangsstoffe der Formel VII, sofern sie nicht bekannt sind, können durch an sich bekannte Analogieverfahren erhalten werden, z.B. durch die Wasserabspaltung (Dehydratisieren) der entsprechenden 11 $\alpha$ -oder 11 $\beta$ -Hydroxyverbindungen oder durch Dehydrieren von entsprechenden 6,7-gesättigten Zwischenprodukten.

Gemäss der gewünschtenfalls durchzuführenden Endstoff-Endstoff-Umwandlung g) werden 1,2-gesättigte Verbindungen zu den entsprechenden 1,2-Dehydroderivaten in an sich be-kannter Weise dehydriert. Man kann dazu biologische Dehydrierungs-verfahren anwenden, z.B. mittels der Mikroorganismen *Corynebacterium simplex* oder *Septomyxa affinis* oder ihrer Enzymsysteme dehydrieren, oder mit Selendioxyd in einem organischen Lösungsmittel, z.B. tert-Butyl-alkohol, behandeln. Vorzugsweise dehydriert man jedoch mit 2,3-Dichlor-5,6-dicyan-1,4-benzochinon während mehreren, z.B. 6-24 Stunden, und gegebenenfalls bei Siedehitze, in organischen Lösungsmitteln, z.B. aromatischen Kohlenwasserstoffen, wie Benzol oder Xylol, niederen ali-phatischen Alkoholen, wie Ethanol, Propanol oder tert.-Butylalkohol, niederen aliphatischen Ketonen, wie Aceton oder 2-Butanon, aliphatischen Estern, wie Ethylacetat, oder cyclischen Ethern, wie Dioxan oder Tetrahydrofuran.

Die gewünschtenfalls durchzuführende Cyclisierung eines offenkettigen Endstoffes zu einem cyclischen gemäss Verfahrensvariante h) erfolgt auch in an sich bekannter Weise. Cyclisierung von Verbindungen der Formel I, worin X für zwei Wasserstoffe steht, erfolgt z.B. in der bei Verfahrensvariante d) beschriebenen Weise. Endstoffe der Formel I, worin X für Oxo und je Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> für Hydroxyl stehen, d.h. freie 17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäuren, werden in an sich bekannter Weise cycli-

siert (lactonisiert), indem man sie z.B. mit einem Wasser-abnehmenden Mittel, z.B. Essigsäureanhydrid, wasserfreiem Kupfersulfat, Molekularsieben oder Dicyclohexylcarbodiimid, in einem inerten organischen Lösungsmittel behandelt. Die Lactonisierung kann auch spontan, besonders unter sauren Bedingungen und/oder bei erhöhter Temperatur, eintreten und wird z.B. durch azeotropische Entwässerung vervollständigt.

Die gewünschtenfalls durchzuführende Oxidation der Methylengruppe im Spiro-Ring E zur Carbonylgruppe gemäss Verfahrensvariante i) erfolgt auch mittels an sich bekannter Methoden zur Oxidation eines Tetrahydrofuranrings zum entsprechenden Lactonring. Vornehmlich werden dazu Verbindungen des sechswertigen Chroms verwendet und die Reaktion wird unter analogen Bedingungen durchgeführt, wie es z.B. unter Verfahrensvariante b) für die Oxidation von entsprechenden offenkettigen Verbindungen, worin  $Y^2$  für Hydroxyl und X für zwei Wasserstoffatome stehen, zu freien Carbonsäuren oben beschrieben wurde.

Die gewünschtenfalls durchzuführende Verfahrensvariante j) erfolgt gemäss allgemein bekannten üblichen Veresterungsverfahren, vorzugsweise durch Behandeln mit einer Niederalkansäure, wie insbesondere der Ameisensäure, allein, oder aber mit einem reaktionsfähigen Derivat davon, wie Anhydrid oder Halogenid, insbesondere Chlorid, vorzugsweise in Gegenwart einer organischen Base, insbesondere eines tertiären Amins, wie Triethylamin, Dimethylbenzylamin oder N,N-Dimethylanilin, einer gesättigten tertiären heterocyclischen Base, wie N-Ethylpiperidin oder N,N'-Dimethylpiperazin, oder einer aromatischen heterocyclischen Base, wie Chinolin, Collidin, Lutidin und vor allem Pyridin. Man kann auch zusätzlich von inerten aprotischen organischen Lösungsmitteln als Reaktionsmedium Gebrauch machen.

Die gewünschtenfalls durchzuführenden Umwandlungen gemäss Verfahrensvariante k) werden mittels allgemein bekannter, konventioneller Methoden durchgeführt. Erhaltene Lactone und 22-Ester kann man in an sich bekannter Weise in die entsprechenden 17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäuren

bzw. Salze davon z.B. dadurch umwandeln, dass man sie mit einer Alkali- oder Erdalkalibase hydrolysiert, worauf man gegebenenfalls, wenn die freie Säure erwünscht ist, diese durch Ansäuern freisetzt.

Als Alkali-bzw. Erdalkalibasen verwendet man z.B. entsprechende Hydroxide, wie Natrium- und insbesondere Kaliumhydroxid, Carbonate, wie Natrium- und Kaliumcarbonat, oder Hydrogenacarbonate, wie Natrium- und Kaliumhydrogencarbonat; als Reaktionsmedium verwendet man zweckmässig Gemische von Wasser mit einem oder mehreren organischen Lösungsmitteln, vorzugsweise mit solchen, die mit Wasser mischbar sind, z.B. mit Niederalkanolen, wie Methanol, Ethanol oder Isopropylalkohol, mit cyclischen Ethern, wie Tetrahydrofuran oder Dioxan, mit Niederalkanonen, wie Aceton oder 2-Butanon, oder mit Niederalkylamiden niederaliphatischer Carbonsäuren, unter diesen insbesondere mit N,N-Dimethylformamid. Vorzugsweise verwendet man nicht mehr als eine äquivalente Menge Base und vermeidet energische Reaktionsbedingungen, welche andere Sauerstofffunktionen beeinträchtigen könnten. Wenn eine Ester-Gruppe in der 7-Stellung vorhanden ist, so kann sie unter den oben geschilderten milden Bedingungen in der Regel intakt beibehalten werden, da sie wesentlich langsamer als die veresterte oder lactonisierte 21-Carboxylgruppe hydrolysiert wird.

Die derart erhaltenen Alkalimetall- oder Erdalkalimetallsalze können in die entsprechenden freien 17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäuren umgewandelt werden, indem eine Lösung, bzw. Suspension eines Salzes in Wasser oder einem Wasser enthaltenden organischen Lösungsmittel angesäuert wird. Die Salze können auch, z.B. mit einem Diniederalkylsulfat oder Niederalkylhalogenid, in die Ester umgewandelt werden. - Freie

17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäuren kann man auch gewünschtenfalls durch Behandeln mit einer entsprechenden Base in Salze, z.B. in Ammoniumsalze und Salze organischer Basen, umwandeln, oder aber, z.B. in einer unter e) beschriebenen Weise, verestern.

Die Erfindung betrifft auch diejenigen Ausführungsformen der obigen Verfahren, bei denen man von einer auf irgendeiner Stufe als Zwischen-

produkt erhältlichen Verbindung ausgeht und die fehlenden Schritte durchführt, oder bei denen ein Ausgangsstoff unter den Reaktionsbedingungen gebildet wird.

Pharmazeutische Präparate der vorliegenden Erfindung enthaltend eine Verbindung der Formel I, oder ein Salz davon, können insbesondere zur Behandlung von Hyperaldosteronismus verschiedenster Formen verwendet werden. Sie enthalten eine wirksame Menge des Wirkstoffes allein oder im Gemisch mit anorganischen oder organischen, festen oder flüssigen, pharmazeutisch verwendbaren Trägerstoffen und, wenn erwünscht, auch mit anderen pharmakologisch bzw. therapeutisch wertvollen Stoffen, und eignen sich insbesondere zu enteralen, z.B. oralen oder rektalen, oder zur parenteralen Verabreichung.

Ohne eine nähere spezifische Angabe ist unter dem Begriff "Wirkstoff" im ganzen nachfolgenden Text eine Verbindung der Formel I, oder ein Salz davon, wie sie eingangs definiert sind, gemeint.

Die vorliegende Erfindung betrifft insbesondere pharmazeutische Zusammensetzungen enthaltend als Wirkstoff eine erfindungsgemässe Verbindung der Formel I (einschliesslich Salze) in Form einer sterilen und/oder isotonischen wässrigen Lösung, oder aber im Gemisch mit mindestens einem festen oder halbfesten Trägerstoff.

Die vorliegende Erfindung betrifft auch Arzneimittel, sowie insbesondere Arzneimittel in Form von Dosierungseinheiten, welche mindestens ein oder mehrere erfindungsgemässen Wirkstoffe allein oder im Gemisch mit einem oder mehreren Trägerstoffen enthalten, insbesondere solche in fester Form.

Die Erfindung betrifft insbesondere Arzneimittel in Form von Tabletten (einschliesslich Lutschtabletten, Granulen und Pastillen), Dragées, Kapseln, Pillen, Ampullen, Trockenvials oder Suppositorien enthaltend den oben definierten Wirkstoff allein oder im Gemisch mit einem oder mehreren Trägerstoffen.

Als eine besondere Form dieser erfindungsgemässen pharmazeutischen Zusammensetzungen und Arzneimittel kommen auch solche in Betracht, die neben der erfindungsgemässen Aldosteron-antagonisierenden Verbindung der Formel I (einschliesslich Salze), die in diesem Zusammenhang als Komponente A bezeichnet wird, noch eine in bezug auf Elektrolyte unspezifische diuretische Komponente B enthalten.

Als solche in bezug auf Elektrolyt-Ausscheidung unspezifische diuretische Komponente B kommen herkömmliche "klassische" Diuretika oder deren Gemische in Betracht, die sowohl durch renale als auch durch extrarenale Wirkung auf Gewebe die Diurese erhöhen, insbesondere Substanzen mit hemmender Wirkung auf die Rückresorption im Tubulus, wie Saluretika oder Ethacrinsäure und deren Analoge. Insbesondere geeignet als die Elektrolyt-unspezifische Komponente B sind Benzothiadiazin-Derivate, wie Thiazide und Hydrothiazide, ferner Benzolsulfonamide, Phenoxyessigsäuren, Benzofuran-2-carbonsäuren und 2,3-Dihydro-benzofuran-2-carbonsäuren. Die Elektrolyt-unspezifische Komponente B kann aus einem einzelnen Wirkstoff oder einer zweckmässigen Kombination mehrerer Wirkstoffe bestehen, wobei die Wirkstoffe auch mehreren der genannten Stoffgruppen angehören können. - Ganz besonders kommen als Komponente B die folgenden herkömmlichen Diuretika in Betracht:

1-Oxo-3-(3-sulfamyl-4-chlor-phenyl)-3-hydroxyisoindolin, 6-Chlor-7-sulfamyl-3,4-dihydro-1,2,4-benzothiadiazin-1,1-dioxid, 3-Cyclopentylmethyl-6-chlor-7-sulfamyl-3,4-dihydro-1,2,4-benzothiadiazin-1,1-dioxid, 4-(2-Methylenbutyryl)-2,3-dichlor-phenoxyessigsäure, 4-Thenoyl-2,3-dichlor-phenoxyessigsäure, [1-Oxo-2-methyl-2-phenyl-6,7-dichlor-5-indanyloxy)-essigsäure, 2-Chlor-4-furfurylamino-5-carboxybenzolsulfonamid, 2-Phenoxy-3-butylamino-5-carboxybenzolsulfonamid und 2-Phenoxy-3-[3-(1-pyrrolyl)-propyl]-5-carboxybenzolsulfonamid.

In derartigen erfindungsgemässen pharmazeutischen Zusammensetzungen und Arzneimitteln beträgt das Verhältnis der Komponente A zur Komponente B, bezogen auf die jeweilige mittlere effektive Dosis, etwa 4:1 bis etwa 1:4, vorzugsweise etwa 3:2 bis etwa 2:3. Da die mittlere effektive Dosis jeder spezifischen Komponente ein bekannter, oder durch

bekannte pharmakologische Testmethoden einfach feststellbarer Wert ist, ist dem Fachmann leicht möglich, innerhalb der oben genannten Grenzen ein geeignetes Verhältnis beider Komponenten jedem Patienten gemäss seinem spezifischen Leiden, allgemeinen Gesundheitszustand, individueller Ansprechbarkeit und Alter, sowie auch dessen Geschlecht, zu verordnen.

Beispielsweise enthalten derartige Kombinationspräparate pro Dosis-einheit 5 bis 150 mg, insbesondere 10 bis 50 mg einer Verbindung der Formel I oder eines Salzes davon als Komponente A und, als Komponente B, beispielsweise 10 - 100 mg, insbesondere 25-50 mg 2-Chlor-5-[3-hydroxy-1-oxo-isoindolyl-(3)]-benzolsulfonamid oder 4-(2-Methylen-buteryl)-2,3-dichlorphenoxy-essigsäure, 5-50 mg, insbesondere 12-25 mg 6-Chlor-7-sulfamyl-3,4-dihydro-1,2,4-benzothiadiazin-1,1-dioxid oder 2-Chlor-4-furfurylamino-5-carboxybenzolsulfonamid, 2-20 mg, insbesondere 5-10 mg 2-Phenoxy-3-[3-(1-pyrrolyl)-propyl]-5-carboxybenzolsulfonamid, 0,1-1,0 mg, insbesondere 0,25-0,5 mg 3-Cyclopentylmethyl-6-chlor-7-sulfamyl-3,4-dihydro-1,2,4-benzothiadiazin-1,1-dioxid oder 2-Phenoxy-3-butylamino-5-carboxybenzolsulfonamid, 100-400 mg, insbesondere 200 mg 4-Thenoyl-2,3-dichlor-phenoxyessigsäure und 5-25 mg, insbesondere 10 mg racemische (1-Oxo-2-methyl-2-phenyl-6,7-dichlor-5-indanyloxy)-essigsäure, oder eine halbe Menge der laevo-Form dieser Säure.

Für die Oedembehandlung in einem mittelschweren Fall werden beispielsweise 1-3 Dosiseinheiten täglich genommen, die die Wirkstoffe in Gewichtsmengen enthalten, welche an der höheren Grenze der oben erwähnten besonders bevorzugten Dosierung liegen; ein mittelschwerer Fall der essentiellen Hypertonie wird z.B. mit 1-3 Dosiseinheiten behandelt, deren Wirkstoffgehalt an der unteren besonders bevorzugten Mengengrenze liegt.

Der Ausdruck "Arzneimittel" ist angewendet zur Bezeichnung von einzelnen abgetrennten Portionen einheitlicher Zusammensetzung, welche für die medizinische Verabreichung geeignet sind. Der Ausdruck "Arzneimittel in Form von Dosierungseinheiten" ist in dieser Beschreibung angewendet zur Bezeichnung von einzelnen abgetrennten Portionen einheitlicher Zusammensetzung, welche für die medizinische Verabreichung geeignet sind und je einzeln eine spezifische Menge des erfindungsgemässen Wirkstoffes enthalten, die etwa 0,05 bis etwa 2, vorzugsweise etwa 0,1 bis etwa 1 Tagesdosis entspricht.

Die Trägerstoffe zur Verwendung in den pharmazeutischen Zusammensetzungen sind allgemein bekannte Materialien.

Die erfindungsgemässen pharmazeutischen Zusammensetzungen enthalten vorzugsweise von etwa 0,1 bis zu etwa 99,5, insbesondere von etwa 1 bis zu etwa 90 Gewichts-% des Wirkstoffes.

Die empfohlene Tagesdosis des Wirkstoffes der Formel I (einschliesslich Salze) für einen 75 kg schweren Warmblüter beträgt etwa 5-200 mg, vorzugsweise etwa 10-100 mg, sie kann jedoch innerhalb weiten Grenzen in Abhängigkeit von Species, Alter und der individuellen Ansprechbarkeit variieren und die obere Mengengrösse überschreiten.

Die Herstellung der obgenannten erfindungsgemässen pharmazeutischen Zusammensetzungen, Präparaten, Arzneimitteln und Arzneimitteln in Form von Dosierungseinheiten erfolgt mittels konventioneller, an sich bekannter Herstellungsverfahren der pharmazeutischen Industrie, z.B. mittels üblicher Misch-, Granulier-, Tablettier-, Dragier-, Lösungs- und Lyophilisierungsverfahren, wobei gewünschtenfalls unter keimfreien Bedingungen gearbeitet wird oder ein Zwischenprodukt oder ein fertiges Produkt sterilisiert wird.

Die vorliegende Erfindung betrifft auch die Anwendung der Verbindungen der Formel I (einschliesslich Salze) zur Bekämpfung von verschiedensten Formen des Hyperaldosteronismus im Mensch und anderen Warmblütern, sowie eine entsprechende therapeutische Methode, die durch die Verabreichung einer wirksamen Dosis mindestens eines der erfindungsgemässen Wirkstoffe allein oder zusammen mit einem oder mehreren Trägerstoffen oder in einer Arzneimittelform charakterisiert ist. Die erfindungsgemässen Wirkstoffe werden dabei enteral, z.B. rektal oder vor allem oral, oder parenteral, wie insbesondere intravenös, verabreicht. Eine besondere Durchführung der vorliegenden erfindungsgemässen Heilmethode ist dadurch gekennzeichnet, dass man eine erfindungsgemässe Verbindung der Formel I, oder ein Salz davon, als die Aldosteron-antagonisierende Steroid-Komponente A, und eine in bezug auf die Elektrolytausscheidung unspezifische diuretische Komponente (Komponente B) gleichzeitig bzw. gemeinsam, insbesondere in Form einer entsprechenden pharmazeutischen Zusammensetzung oder eines Arzneimittels, verabreicht.

In den folgenden Beispielen, welche die Erfindung weiter illustrieren, ohne sie dabei einzuschränken, sind die Temperaturen in Celsiusgraden angegeben. Alle Schmelzpunkte sind unkorrigiert.

Beispiel 1: Eine Lösung von 100 mg 7 $\alpha$ -Methoxycarbonyl-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion in 2 ml Methylenchlorid wird mit 75 mg 90%-iger m-Chlorperbenzoesäure versetzt und 18 Stunden bei ca. 4° und anschliessend noch 7 Stunden bei Zimmertemperatur stehen gelassen. Nach dem Verdünnen mit Methylenchlorid wird das Gemisch nacheinander mit 10%-iger Kaliumjodidlösung, 10%-iger Natriumthiosulfatlösung, eiskalter gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung und Wasser gewaschen, getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das amorphe Rohprodukt wird durch präparative Dünnschichtchromatographie an Kieselgel im System Methylenchlorid-Aceton (85:15) getrennt. Die Hauptzone wird mit 100 ml Ethylacetat eluiert und eingedampft. Das resultierende



kristalline 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion wird aus Methylenchlorid/Ether umgelöst, Smp. 239-241°.

In analoger Weise wird 7 $\alpha$ -Methoxycarbonyl-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion zum 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion umgewandelt.

Der Ausgangsstoff kann folgendermassen hergestellt werden:

a) Eine eiskalte Lösung von 0,636 ml wasserfreier Blausäure in 6,44 ml Benzol wird unter Feuchtigkeitsausschluss innert 1,5 St. unter Eiskühlung und Rühren mit einer Lösung von 3,54 ml Triethylaluminium in 9,66 ml Benzol versetzt und anschliessend, 16 Stunden bei Zimmertemperatur rühren gelassen. Die erhaltene Diethylaluminiumcyanid-Lösung wird zu einer Lösung von 2,0 g 20-Spiroxa-4,6,9(11)-trien-3,21-dion [vgl. J. Med. Chem., 6, 732-735 (1963)] in 40 ml Tetrahydrofuran zugegeben, 30 Minuten unter Rückfluss erhitzt und abgekühlt.

Die Reaktionslösung wird unter Rühren in 40 ml 1N Natriumhydroxid-Lösung gegossen und zweimal mit Ethylacetat extrahiert. Die organische Phase wird nacheinander mit gesättigter Kochsalzlösung und eiskalter verdünnter Salzsäure gewaschen, getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das erhaltene ölige Rohprodukt liefert nach Chromatographie an Kieselgel durch Eluieren mit einem Gemisch von Hexan-Ether-Methanol(2:9:1) 7 $\alpha$ -Cyano-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion, Smp. 241-243°.

In analoger Weise wird 15 $\beta$ ,16 $\beta$ -Methylen-20-spiroxa-4,6,9(11)-trien-3,21-dion (siehe Beispiel 7, Herstellung der Ausgangsstoffe) zum 7 $\alpha$ -Cyano-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion umgewandelt.

b) 400 mg 7 $\alpha$ -Cyano-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion aus Stufe a) werden in 16 ml Benzol gelöst, bei einer Temperatur von 10° mit 4,8 ml einer 20%-igen (G/V)-Lösung von Diisobutyl-aluminiumhydrid in Toluol versetzt und 30 Minuten unter Eiskühlung gerührt. Das Gemisch wird auf Zimmertemperatur erwärmt, weitere 10 Minuten gerührt, mit

8,0 ml Benzol verdünnt und nochmals 20 Minuten bei Zimmertemperatur weitergerührt. Unter Kühlung mit Eis-Kochsalz werden zum Reaktionsgemisch bei einer Innentemperatur von max. 10° zuerst 4,8 ml Ethylalkohol und anschliessend 48 ml Wasser zugetropft, und das Gemisch wird während 5 Stunden unter Rückfluss erhitzt und anschliessend abgekühlt. Das Gemisch wird mit eiskalter verdünnter Salzsäure angesäuert, mit Chloroform extrahiert und die organische Phase im Wasserstrahlvakuum eingedampft.

In analoger Weise erhält man aus 7 $\alpha$ -Cyano-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion das entsprechende 7 $\alpha$ -Formyl-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion.

c) Das rohe 7 $\alpha$ -Formyl-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion aus Stufe b) wird in 20 ml Aceton gelöst, bei einer Temperatur von 7-10° mit 1,2 ml einer 8-N Lösung von Chromtrioxid in wässriger Schwefelsäure versetzt und 1 Stunde unter Eiskühlung gerührt. Das Gemisch wird mit Eiswasser verdünnt, mit Chloroform extrahiert und die organische Phase einmal mit Wasser gewaschen und zweimal mit je 40 ml gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung extrahiert. Die vereinigten alkalischen Auszüge werden unter Eiskühlung mit 4-N Salzsäure angesäuert und 10 Minuten stehen gelassen. Aus dem milchigen Gemisch wird das Produkt in Chloroform aufgenommen und nach Trocknen im Wasserstrahlvakuum eingedampft.

Die resultierende amorphe 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure wird ohne zusätzliches Reinigen weiterverarbeitet.

In analoger Weise erhält man aus 7 $\alpha$ -Formyl-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion die 3,21-Dioxo-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure.

d) Eine etherische Diazomethanlösung wird zu einer Lösung von 235 mg 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure in 2,35 ml Methylenchlorid solange zugetropft, bis die Entwicklung von Stickstoff aufhört.

Nach 20 Minuten bei Zimmertemperatur wird die gelbe Reaktionslösung vorsichtig eingedampft und der Rückstand einmal aus Methylenchlorid-Ether-Petrolether umgelöst, wodurch 7 $\alpha$ -Methoxycarbonyl-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion, Smp. 205-206°, resultiert.

In analoger Weise, ausgehend von der 3,21-Dioxo-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure, erhält man ihren entsprechenden Methylester.

Beispiel 2: Ein Gemisch von 3,9 g 7 $\alpha$ -Methoxycarbonyl-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion, 1,95 g Dikaliumhydrogenphosphat, 5,85 ml Trichloracetonitril, 17,5 30%-iger wässriger Wasserstoffperoxidlösung und 89 ml Methylenchlorid wird bei Raumtemperatur 2 Stunden intensiv gerührt, mit weiterem Methylenchlorid verdünnt, nacheinander mit 10%-iger Kaliumjodidlösung, 10%-iger Natriumthiosulfatlösung, eiskalter gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung und Wasser gewaschen, getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das amorphe Rohprodukt wird durch präparative Dünnschichtchromatographie an Kieselgel im System Methylenchlorid-Aceton (85:15) getrennt. Die Hauptzone wird mit 100 ml Ethylacetat eluiert und eingedampft. Das resultierende kristalline 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spiroxa-4-en-3,21-dion vom Smp. 239-241° ist mit dem Produkt des Beispiels 1 identisch.

Beispiel 3: a) Eine Suspension von 13,0 g 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure (vgl. Beispiel 1c), 5,2 ml 1,5-Diazabicyclo(5,4,0)undec-5-en und 9,5 ml Isopropylbromid in 80 ml Benzol wird 3 Stunden unter Rückfluss gerührt. Nach Abkühlen wird das Reaktionsgemisch mit 800 ml gesättigter NaCl-Lösung versetzt und zweimal mit Ethylacetat extrahiert. Die organischen Phasen werden nacheinander mit verdünnter Salzsäure, verdünnter Natronlauge und gesättigter NaCl-Lösung gewaschen, getrocknet und eingedampft. Das Rohprodukt wird in Chloroform an 30-facher Gewichtsmenge Kieselgel

chromatographiert. Die einheitlichen Fraktionen ergeben nach Umlösen aus Methylenchlorid/Ether den 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäureisopropylester, Smp. 138-139°.

b) Eine Lösung von 0,2 g 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäureisopropylester in 1,6 ml Methylenchlorid und 0,4 ml Trichloracetonitril wird mit 0,5 ml einer Lösung von 1,1 g Dikaliumhydrogenphosphat in 2,5 ml 30%-iger Wasserstoffperoxid-Lösung versetzt und 5 Stunden bei 40° gerührt. Nach erneuter Zugabe von 0,4 ml 30%-iger Wasserstoffperoxid-Lösung wird 21 Stunden bei 40° weitergerührt. Die übliche Aufarbeitung liefert ein amorphes Rohprodukt, das an 50-facher Gewichtsmenge Kieselgel im System Methylenchlorid-Aceton (98:2) chromatographiert wird. Durch Kristallisation der einheitlichen Fraktionen aus Methylenchlorid-Ether erhält man das 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -isopropoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion, Smp. 207-209°.

Beispiel 4: a) Eine Suspension von 7,2 g 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure (vgl. Beispiel 1c), 2,88 ml 1,5-Diazabicyclo(5,4,0)undec-5-en und 5,6 ml Ethylbromid in 43 ml Benzol wird 3 Stunden unter Rückfluss gerührt. Nach Abkühlen wird das Reaktionsgemisch mit 400 ml gesättigter NaCl-Lösung versetzt und zweimal mit Ethylacetat extrahiert. Die organischen Phasen werden nacheinander mit verdünnter Salzsäure, verdünnter Natronlauge und gesättigter NaCl-Lösung gewaschen, getrocknet und eingedampft. Das Rohprodukt wird in Chloroform an 30-facher Gewichtsmenge Kieselgel chromatographiert. Die einheitlichen Fraktionen ergeben nach Umlösen aus Methylenchlorid/Ether den 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäureethylester, Smp. 128-129°.

b) Ein Gemisch von 1,93 g 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäureethylester, 19,3 ml Methylenchlorid, 2,89 ml Trichloracetonitril, 365 ml Dikaliumhydrogenphosphat und 8,68 ml 30%-iger Wasserstoffperoxid-Lösung wird 6 Stunden bei 40° gerührt. Die übliche Aufarbeitung liefert ein amorphes Rohprodukt, das an 50-facher Gewichts-

menge Kieselgel im System Methylenchlorid-Aceton (95:5) chromatographiert wird. Durch Kristallisation der einheitlichen Fraktionen aus Methylenchlorid-Ether erhält man das 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -ethoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion, Smp. 177-179°.

Beispiel 5: Eine Lösung von 570 mg 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure (siehe Beispiel 1c) in 11,4 ml Methylenchlorid wird mit 430 mg 90%-iger m-Chlorperbenzoesäure versetzt und 3 Stunden bei Zimmertemperatur stehen gelassen. Unter Eiskühlung wird zu diesem Gemisch eine etherische Diazomethanlösung solange zugegeben, bis keine Stickstoffentwicklung mehr sichtbar ist. Die mit Methylenchlorid verdünnte Reaktionslösung wird nacheinander mit einer 10%-iger Kaliumjodid-Lösung, 10%-iger Natriumthiosulfat-Lösung und eiskalter gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung gewaschen, getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das gelartige Rohprodukt wird an der 100-fachen Gewichtsmenge Kieselgel mit einem Gemisch von Methylenchlorid-Aceton (96:4) chromatographiert. Das erhaltene 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion ist mit dem Produkt von Beispiel 1 identisch, Smp. 239-241° (nach zweimaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether).

Beispiel 6: Eine Lösung von 980 mg 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure (vgl. Beispiel 1c) und 735 mg 90%-iger m-Chlorperbenzoesäure in 19,6 ml Methylenchlorid wird 3 Stunden bei Zimmertemperatur stehen gelassen. Nach Verdünnen mit Methylenchlorid wird das Gemisch nacheinander mit 10%-iger Kaliumjodid-Lösung und 10%-iger Natriumthiosulfat-Lösung gewaschen und mit einer eiskalten 0,5-N Natriumcarbonat-Lösung extrahiert. Die wässrige Phase wird mit Ether gewaschen und gefriergetrocknet. Das pulverige Natriumsalz der 7 $\alpha$ -Carbonsäure wird in 4,9 ml Dimethylformamid suspendiert, mit 1,9 ml Isopropyljodid versetzt und 16 Stunden bei 40° gerührt. Das abgekühlte Reaktionsgemisch wird mit Eiswasser verdünnt und mit verdünnter Salzsäure angesäuert. Der ausgefallene Niederschlag wird abgenutscht, mit Wasser nach-

gewaschen und in Methylenchlorid gelöst; die Lösung wird nach Trocknen im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das ölige Rohprodukt ergibt nach Lösen in Methylenchlorid, Filtrieren durch Aluminiumoxid (neutral) und Eindampfen das amorphe 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -isopropoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion, welches nach Umlösen aus Methylenchlorid-Ether bei 207-209° schmilzt.

Beispiel 7: Eine Lösung von 15,7 g 6 $\beta$ ,7 $\beta$ -Methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion in 628 ml Chloroform wird mit 11,3 g 80%-iger p-Nitroperbenzoesäure versetzt und 2 Stunden bei Zimmertemperatur stehen gelassen. Nach Verdünnen mit Methylenchlorid wird das Gemisch nacheinander je einmal mit 10%-iger Kaliumjodid-Lösung, 10%-iger Natriumthiosulfat-Lösung und mit eiskalter verdünnter Natronlauge gewaschen, und die organische Phase nach Trocknen im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Durch Chromatographie auf einer 150-fachen Gewichtsmenge Kieselgel und Elution mit einem Gemisch von Toluol-Ethylacetat (80:20) wird das 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion erhalten, das nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether den Schmelzpunkt von 299-301° aufweist.

In analoger Weise kann 6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ 16 $\beta$ -Bis-methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion zum 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ ,16 $\beta$ -bis-methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion umgewandelt werden.

Die benötigten Ausgangsstoffe können folgendermassen hergestellt werden:

Unter strengem Ausschluss von Feuchtigkeit wird ein Gemisch von 30,4 g Trimethylsulfoxoniumjodid und 102 ml Dimethylsulfoxid mit 4,37 g einer 72%-igen (G/V) Suspension von Natriumhydrid in Mineralöl versetzt und 1 Stunde bei Zimmertemperatur gerührt. Dieses Gemisch wird mit 7,80 g 20-Spiroxa-4,6,9(11)-trien-3,21-dion [vgl. J. Med. Chem., 6, 732-735 (1963)] versetzt und nach dem Nachspülen mit 7,8 ml Dimethylsulfoxid 2 Stunden bei Zimmertemperatur gerührt. Unter gutem Rühren wird das Reaktionsgemisch auf Eiswasser gegossen, mit verdünnter

Salzsäure angesäuert und zweimal mit Ethylacetat extrahiert. Die organische Phase wird nacheinander mit einer gesättigten Kochsalz-Lösung, eiskalter verdünnter Natronlauge und nochmals mit der Kochsalz-Lösung gewaschen, getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das Rohprodukt wird anschliessend an einer 50-fachen Gewichtsmenge Kieselgel chromatographiert und mit einem Gemisch von Toluol-Ethylacetat (85:15) eluiert. Nach Abdampfen der Lösungsmittel resultiert 6 $\beta$ ,7 $\beta$ -Methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion, Smp. 174-178° (nach doppeltem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether).

In analoger Weise wird auch 6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ ,16 $\beta$ -Bis-methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion ausgehend vom 15 $\beta$ ,16 $\beta$ -Methylen-20-spiroxa-4,6,9(11)-trien-3,21-dion hergestellt; das letztere kann folgendermassen erhalten werden:

a) Eine Lösung von 20 g 17 $\alpha$ ,20;20,21-Bismethylenedioxy-pregn-5-en-3 $\beta$ ,11 $\beta$ -diol (U.S. Patent 3'409'610) in 150 ml Pyridin und 150 g Acetanhydrid wird 1 Stunde unter Rückfluss erhitzt. Die abgekühlte Reaktionslösung wird auf 3000 g Eisflocken unter Rühren gegossen und bis zum Auftauen weiter gerührt. Der Niederschlag wird abgenutscht und an der Luft getrocknet, das rohe 3 $\beta$ ,11 $\beta$ -Diacetoxy-17 $\alpha$ ,20;20,21-bismethylenedioxy-pregn-5-en wird ohne Reinigung weiterverarbeitet.

b) 20,3 g des luftgetrockneten 3,11-Diacetats wird unter Aussenkühlung mit Eiswasser unter Rühren portionsweise in 71 ml einer Lösung eingetragen, die durch Einleiten, bei ca. 0°, von 141 g gasförmigem Fluorwasserstoff in eine Lösung bestehend aus 100 ml Isopropylalkohol, 48 g Harnstoff und 9,6 ml Wasser vorher zubereitet wird.

Das Reaktionsgemisch wird unter der Eiswasserkühlung 1 Stunde gerührt, vorsichtig in eine eiskalte Lösung von 142 g Natriumsulfit in 1015 ml Wasser gegossen und 20 Minuten gerührt. Das Gemisch wird mit Ethylacetat extrahiert und nacheinander mit gesättigter Natriumchlorid-

lösung, eiskalter verdünnter Salzsäure, eiskalter verdünnter Natronlauge und wieder mit verdünnter Kochsalzlösung gewaschen, getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Der Rückstand wird an einer 10-fachen Gewichtsmenge Kieselgel chromatographiert. Durch Elution mit einem Gemisch von Methylenchlorid-Aceton (95:5) werden einheitliche Fraktionen erhalten, die nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Methanol-Ether  $3\beta,11\beta$ -Diacetoxy- $17\alpha,21$ -dihydroxypregn-5-en-20-on vom Schmelzpunkt  $231-233^\circ$  liefern.

c) Eine Lösung von 13,8 g der letztgenannten Verbindung in 207 ml Dioxan wird mit 69 g feinpulverigen Mangandioxid versetzt und 3 Stunden am Rückfluss gekocht. Nach Abkühlen auf Zimmertemperatur wird der feste Anteil durch Abnutschen entfernt und mit Chloroform gut nachgewaschen. Das Filtrat wird eingedampft, in Methylenchlorid gelöst und durch eine 10-fache Gewichtsmenge neutrales Aluminiumoxid filtriert. Durch Abdampfen des Lösungsmittels wird kristallines  $3\beta,11\beta$ -Diacetoxyandrost-5-en-17-on erhalten, das nach einmaligem Umkristallisieren aus Methylenchlorid-Petrolether bei  $177-179^\circ$  schmilzt.

d) Ein Gemisch von 7,5 g  $3\beta,11\beta$ -Diacetoxyandrost-5-en-17-on und 150 mg p-Toluolsulfonsäure in 450 ml Benzol und 7,5 ml Ethylenglykol wird 16 Stunden am Wasserabscheider unter Rückfluss gekocht. Nach Abkühlen wird die Lösung mit Ethylacetat verdünnt und sofort mit 225 ml eiskalter gesättigter Natriumchloridlösung gewaschen. Die organische Phase wird nach Trocknen im Wasserstrahlvakuum eingedampft und das ölige  $3\beta,11\beta$ -Diacetoxy- $17,17$ -ethylenedioxyandrost-5-en für die nächste Stufe ohne Reinigung verwendet.

e) Zu einer gerührten Suspension von 2,35 g Lithiumaluminiumhydrid in 95 ml Tetrahydrofuran wird bei der Innentemperatur von  $5-10^\circ$  eine Lösung von 4,7 g  $3\beta,11\beta$ -Diacetoxy- $17,17$ -ethylenedioxyandrost-5-en in 140 ml Tetrahydrofuran zugetropft, mit 9 ml Tetrahydrofuran nachgespült, und das Gemisch 12 Stunden unter Rückfluss gekocht. Das



Reaktionsgemisch wird bei einer Innentemperatur von max. 5° durch vorsichtiges Zutropfen eines Gemisches von 9 ml Tetrahydrofuran und 14 ml Ethylacetat und anschliessend eines Gemisches von 9 ml Tetrahydrofuran und 14 ml Wasser zersetzt und nach Zugabe von 70 g wasserfreiem Natriumsulfat noch 30 Minuten ohne Kühlung gerührt. Feste Anteile werden durch Abnutschen über eine Kieselgurschicht (Nachwaschen mit Tetrahydrofuran) entfernt, und das Filtrat im Wasserstrahlvakuum eingeeengt. Der amorphe Rückstand wird an einer 50-fachen Gewichtsmenge Kieselgel chromatographiert. Durch Elution mit einem Gemisch von Methylenchlorid-Aceton (93:7) und Abdampfen des Lösungsmittels wird einheitliches 17,17-Ethylendioxy-androst-5-en-3 $\beta$ ,11 $\beta$ -diol erhalten, das nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether bei 123-125° schmilzt.

f) Eine Lösung von 16,8 g 17,17-Ethylendioxy-androst-5-en-3 $\beta$ ,11 $\beta$ -diol in 102 ml Tetrahydrofuran wird mit 36,3 g Pyridinhydrobromidperbromid versetzt und 2 1/2 Stunden bei Zimmertemperatur gerührt. Das Gemisch wird mit 26,9 g Natriumjodid versetzt, weitere 30 Minuten gerührt, nacheinander mit einer Lösung von 36,3 g Natriumthiosulfat in 50,4 ml Wasser und mit 100 ml Pyridin versetzt und nochmals 2 Stunden bei Zimmertemperatur gerührt. Das Reaktionsgemisch wird mit 100 ml Wasser verdünnt und im Wasserstrahlvakuum bei ca. 45° eingeeengt. Der Rückstand wird in Ethylacetat aufgenommen und nacheinander mit gesättigter Kochsalzlösung, eiskalter verdünnter Salzsäure, eiskalter verdünnter Natronlauge und nochmals mit gesättigter Kochsalzlösung gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Durch Abdestillieren der Lösungsmittel im Wasserstrahlvakuum resultiert ein amorpher Rückstand von rohem 16 $\alpha$ -Brom-17,17-ethylendioxy-androst-5-en-3 $\beta$ ,11 $\beta$ -diol. Das erhaltene Rohprodukt (13 g) wird in 143 ml Dimethylsulfoxid gelöst, im Laufe von 30 Minuten bei 45° unter Rühren mit einem Gemisch von 7 g Kalium-tert-butoxid in 13 ml Dimethylsulfoxid versetzt und 20 Stunden bei 50° (Badtemperatur) gerührt. Das Gemisch wird auf die Raumtemperatur abgekühlt, mit ca. 1300 ml einer gesättigten Ammonium-

chloridlösung verdünnt und in Ethylacetat aufgenommen; die organische Phase wird dreimal mit einer gesättigten Kochsalzlösung gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Durch Abdestillieren der Lösungsmittel im Wasserstrahlvakuum wird amorphes 17,17-Ethylendioxy-androsta-5,15-dien-3 $\beta$ ,11 $\beta$ -diol erhalten, dessen Reinheit für die Weiterverarbeitung genügt.

g) Eine Lösung von 800 mg 17,17-Ethylendioxy-androsta-5,15-dien-3 $\beta$ ,11 $\beta$ -diol in 40 ml Aceton wird mit 4 ml einer Lösung von 100 mg p-Toluolsulfonsäure in 10 ml Wasser versetzt und 6 Stunden bei Zimmertemperatur gerührt. Nach dem Verdünnen mit 40 ml Wasser wird das Aceton am Wasserstrahlvakuum abdestilliert, der ölige Rückstand in Chloroform aufgenommen und 1x mit eiskalter gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen. Nach Abdampfen der organischen Lösungsmittel wird amorphes 3 $\beta$ ,11 $\beta$ -Dihydroxy-androsta-5,16-dien-17-on erhalten, das ohne weitere Reinigung für die nächste Stufe verwendet werden kann.

h) Dimethylsulfoxid (64 ml) wird unter Stickstoffatmosphäre mit 1,52 g 55-60%-igem Natriumhydrid (als Mineralöl-Suspension) und 7,57 g Trimethylsulfoxoniumjodid versetzt und zuerst 30 Minuten bei Zimmertemperatur und anschliessend noch weitere 30 Minuten bei einer Aussentemperatur von 34-40° gerührt. Dem auf Zimmertemperatur abgekühlten Gemisch wird 8 g 3 $\beta$ ,11 $\beta$ -Dihydroxy-androsta-5,15-dien-17-on zugegeben und mit 26 ml Dimethylsulfoxid nachgespült. Das Reaktionsgemisch wird 3 Stunden bei Zimmertemperatur gerührt, auf 1 Liter eiskalte gesättigte Kochsalzlösung gegossen mit wenig Methylalkohol und Wasser nachgespült, mit verdünnter Salzsäure angesäuert und 30 Minuten gerührt. Das abgeschiedene Öl wird in Ethylacetat aufgenommen und die organische Phase hintereinander mit gesättigter Kochsalzlösung, eiskalter verdünnter Natronlauge und wieder mit gesättigter Kochsalzlösung gewaschen. Nach dem Trocknen werden die

Lösungsmittel im Wasserstrahlvakuum abgedampft und das resultierende amorphe 3 $\beta$ ,11 $\beta$ -Dihydroxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-androst-5-en-17-on ohne Reinigung der anschliessenden Acetylierung unterworfen.

i) Eine Lösung von 7,9 g 3 $\beta$ ,11 $\beta$ -Dihydroxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-androst-5-en-17-on in 39,5 ml Pyridin und 39,5 ml Essigsäureanhydrid wird 5 Stunden bei Zimmertemperatur stehen gelassen, mit 800 ml Eiswasser verdünnt und nach einstündigem Stehen mit Ethylacetat extrahiert. Die organische Phase wird nacheinander mit gesättigter Kochsalzlösung, eiskalter verdünnter Salzsäure, eiskalter verdünnter Natronlauge und nochmals mit gesättigter Kochsalzlösung gewaschen, getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingeengt. Durch Chromatographie des Rohproduktes an einer 30-fachen Gewichtsmenge Kieselgel und Elution mit einem Gemisch von Methylenchlorid-Aceton-(98:2) wird 3 $\beta$ -Acetoxy-11 $\beta$ -hydroxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-androst-5-en-17-on erhalten, das nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether-Petrolether bei 209-211° schmilzt.

j) Eine Lösung von 1,75 g 3 $\beta$ -Acetoxy-11 $\beta$ -hydroxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-androst-5-en-17-on in 10,5 ml Dimethylformamid und 3,5 ml  $\gamma$ -Collidin wird mit 2,6 ml einer Lösung von 5 Gewichts-% Schwefeldioxid in Methansulfonsäurechlorid versetzt und 20 Minuten gerührt, wobei man die Innentemperatur auf etwa 45° steigen lässt. Das Gemisch samt dem ausgefällten Niederschlag wird auf 17,5 ml Eiswasser unter Rühren gegossen und noch weitere 10 Minuten gerührt. Das ausgeschiedene Öl wird in Ethylacetat aufgenommen und nacheinander mit gesättigter Kochsalzlösung, eiskalter verdünnter Salzsäure, eiskalter verdünnter Natronlauge und nochmals mit gesättigter Kochsalzlösung gewaschen. Nach dem Abdampfen der Lösungsmittel resultiert dünnschichtchromatographisch einheitliches 3 $\beta$ -Acetoxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-androsta-5,9(11)-dien-17-on, das ohne Reinigung weiterverarbeitet wird.

k) Eine Lösung von 5,2 g 3 $\beta$ -Acetoxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-androsta-5,9(11)-dien-17-on in 127,5 ml Tetrahydrofuran wird unter Eiswasserkühlung

mit 1,78 g Lithiumdraht (Stücke von ca. 5 mm Länge) und danach innert 10 Minuten mit einer Lösung von 12,75 ml cyclischem Ethylacetat des  $\beta$ -Chlorpropionaldehyds in 12,75 ml Tetrahydrofuran tropfenweise versetzt und anschliessend eine Stunde unter Eiskühlung und 16 Stunden bei Zimmertemperatur gerührt. Das Reaktionsgemisch wird mit 330 ml Ethylacetat versetzt und 45 Minuten gerührt, mit weiterem Ethylacetat verdünnt, nacheinander mit gesättigter Kochsalzlösung, eiskalter verdünnter Salzsäure, eiskalter verdünnter Natronlauge und nochmals mit gesättigter Kochsalzlösung gewaschen, getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingeengt. Das ölige Rohprodukt wird in einem Gemisch von Toluol-Ethylacetat (90:10) gelöst und durch eine 10-fache Gewichtsmenge Kieselgel filtriert. Das Filtrat liefert nach Abdampfen der Lösungsmittel 4,84 g amorphe Substanz. Diese wird in 363 ml Chloroform gelöst, mit 242 g saurem Aluminiumoxid (Aktivitäts-Stufe 1) versetzt und 2 1/2 Stunden bei Rückfluss Temperatur gerührt, mit weiteren 363 ml Chloroform verdünnt und noch weitere 5 Minuten gerührt und abgekühlt. Das Gemisch wird über Kieselgur genutscht, der Filterkuchen mit Chloroform nachgewaschen, und das Filtrat im Wasserstrahlvakuum eingeengt. Das erhaltene rohe 21-Carbaldehyd (4 g) wird in 20 ml Methylenchlorid und 80 ml Aceton gelöst, bei 5° während 5 Minuten mit 8 ml einer 8-N-Chrom(VI)-schwefelsäure-Lösung versetzt und 45 Minuten unter Eiskühlung gerührt. Das Gemisch wird mit 80 ml eiskaltem Wasser verdünnt, 10 Minuten ohne Kühlung gerührt und mit Methylenchlorid extrahiert. Die organische Phase wird mit eiskalter gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen und getrocknet. Durch Abdestillieren der Lösungsmittel im Wasserstrahlvakuum erhält man kristallines Rohprodukt, welches in einer Lösung in Methylenchlorid durch eine 5-fache Gewichtsmenge neutrales Aluminiumoxid filtriert wird. Durch Abdestillieren des Lösungsmittels aus der Hauptfraktion werden Kristalle erhalten, die nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether das 3 $\beta$ -Acetoxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-5,9(11)-dien-21-on vom Smp. 241-243° liefert.

l) Zu einer Suspension von 1,9 g 3 $\beta$ -Acetoxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-5,9(11)-dien-21-on in 26,6 ml Chl roform und 190 ml Methylalkohol werden 19 ml einer 1-N Natriumhydroxidlösung zugegeben. Das Gemisch wird 1 Stunde bei Zimmertemperatur gerührt, mit 190 ml Wasser verdünnt und mit je einer Portion von Chloroform und eines Gemisches von Chloroform-Methanol (90:10) extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden nach Trocknen im Wasserstrahlvakuum eingengt und das kristalline Rohprodukt wird einmal aus Methylenchlorid-Ether-Petrolether umkristallisiert. Das erhaltene 3 $\beta$ -Hydroxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-5,9(11)-dien-21-on schmilzt bei 244-246°.

m) Aus einer Suspension von 400 mg 3 $\beta$ -Hydroxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-5,9(11)-dien-21-on in 20 ml Toluol und 3 ml Cyclohexanon werden bei Normaldruck 4 ml Lösungsmittel abdestilliert. Es wird auf eine Innentemperatur von ca. 80° abgekühlt 480 mg Aluminiumisopropylat zugesetzt und zwei Stunden unter Rückfluss gerührt. Die Lösung wird auf Zimmertemperatur abgekühlt, mit einer Lösung von 0,4 ml Essigsäure in 0,8 ml Toluol versetzt und viermal mit je 5 ml Wasser im Wasserstrahlvakuum zur Trockne abgedampft. Der ölige Rückstand wird in Chloroform aufgenommen, nacheinander mit eiskalter verdünnter Salzsäure, Wasser, eiskalter Natronlauge und nochmals Wasser gewaschen, die organische Phase getrocknet und im Wasserstrahlvakuum abgedampft. Das amorphe Rohprodukt wird auf eine 50-fache Gewichtsmenge Kieselgel aufgetragen und mit einem Gemisch von Methylenchlorid-Aceton (98:2) chromatographiert. Das erhaltene 15 $\beta$ ,16 $\beta$ -Methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion schmilzt nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether-Petrolether bei 172-174°.

n) Eine Lösung von 3,27 g 15 $\beta$ ,16 $\beta$ -Methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion in 16,35 ml Dioxan und 6,54 ml Orthoameisensäuretrimethylester wird mit 0,654 ml einer Lösung von 900 mg p-T luolsulfon-

säure in 10 ml Dioxan und 2 ml Ethylalkohol vermischt, 4 Stunden bei Raumtemperatur gerührt, unter Rühren in 430 ml einer eiskalten 0,2-N-Natriumhydroxidlösung gegossen und 15 Minuten intensiv gerührt. Der Niederschlag wird abgenutscht, mit Wasser gewaschen und auf der Nutsche getrocknet. Das erhaltene rohe 3-Ethoxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-3,5,9(11)-trien-21-on wird in 105 ml Aceton gelöst und nacheinander mit einer Lösung von 1,13 g Natriumacetat (Trihydrat) in 8,84 ml Wasser und, unter Kühlung auf -5°, mit 1,55 g N-Bromacetamid und 1,13 ml Essigsäure behandelt. Das Gemisch wird 30 Minuten bei einer Innentemperatur von ca. -3° und nachher noch 15 Minuten ohne Kühlung gerührt, mit einer Lösung von 0,88 g Kaliumjodid in 17,7 ml Wasser und einer Lösung von 5,58 g Natriumthiosulfat in 17,7 ml Wasser nacheinander versetzt, noch weitere 5 Minuten gerührt und mit 88 ml Wasser verdünnt. Das Gemisch wird mit Chloroform extrahiert und die organische Phase mit eiskalter gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen. Durch Trocknen und Einengen der organischen Phase wird der amorphe Rückstand erhalten, der in 78 ml Dimethylformamid gelöst, mit 3,89 g Lithiumcarbonat und 3,89 g Lithiumbromid versetzt und 3 Stunden bei 100° gerührt wird. Das abgekühlte Gemisch wird unter Rühren auf 750 ml Eiswasser gegossen, und der Niederschlag abgenutscht und mit Wasser gewaschen. Der Filterkuchen wird in Chloroform gelöst, mit Natriumsulfat getrocknet und im Wasserstrahlvakuum zur Trockne abgedampft. Die Lösung des erhaltenen Rückstands in Methylenchlorid wird durch eine Säule von neutralem Aluminiumoxid (Aktivität II) filtiert und mit weiteren Anteilen desselben Lösungsmittels eluiert. Die Eluate werden eingeeengt und das gewünschte 15 $\beta$ ,16 $\beta$ -Methylen-20-spiroxa-4,6,9(11)-trien-3,21-dion in amorpher Form durch Zugabe von Ether gefällt. Das Produkt ist gemäss Dünnschichtchromatographie einheitlich und zur Weiterverarbeitung geeignet.

Beispiel 8: Ein Gemisch von 2,0 g 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion, 40 ml Methylalkohol und 2,45 ml 2-N wässriger

Lösung von Kaliumhydroxid wird 16 Stunden bei 60° gerührt. Die Reaktionslösung wird im Wasserstrahlvakuum eingedampft und durch dreimaliges Eindampfen mit absolutem Ethylalkohol vom restlichen Wasser befreit. Der Rückstand wird in heissem Methanol gelöst und mit Ethylacetat kristallinisch gefällt. Das resultierende Kalium-9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-21-carboxylat wird im Hochvakuum bei 80° getrocknet. Analyse: berechnet 8,83 % K; gefunden 8,76 % K.

Dasselbe Kaliumsalz wird unter analoger Arbeitsweise ausgehend von einer äquivalenten Menge 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-21-carbonsäure-methylester erhalten.

In analoger Weise kann auch 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ ,16 $\beta$ -bis-methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion bzw. 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ ,16 $\beta$ -bis-methylen-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-21-carbonsäure-methylester zum Kaliumsalz der letztgenannten Säure umgewandelt werden.

Beispiel 9: Eine Suspension von 1,8 g 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion in 18 ml Methylalkohol wird mit 1,5 ml 4-N methanolischer Kaliumhydroxid-Lösung versetzt und 1 Stunde am Rückfluss gekocht. Bei Normaldruck werden ca. 12 ml des Lösungsmittels abdestilliert, 18 ml Ethylacetat zugegeben, und das Gemisch wird im Wasserstrahlvakuum bis auf ca. 12 ml eingeeengt. Nach erneuter Zugabe von 18 ml Ethylacetat wird der gebildete kristalline Niederschlag noch 10 Minuten verrührt, abgenutscht, mit Ethylacetat und Ether gewaschen und auf der Nutsche getrocknet. Das gelbliche Pulver wird in 9 ml Dimethylformamid gelöst, mit 0,9 ml Methyljodid versetzt und 40 Stunden unter Verschluss bei Zimmertemperatur gerührt. Das Gemisch wird mit Eiswasser verdünnt und 15 Minuten gerührt. Der ausgefallene Niederschlag wird abgenutscht, mit Wasser ausgewaschen, in Chloroform gelöst und die organische Phase nach Trocknen im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das amorphe Rohprodukt wird auf eine 30-fache Gewichts-

menge Kieselgel aufgetragen und mit einem Gemisch von Methylenchlorid-Aceton (95:5) eluiert. Die vereinigten einheitlichen Fraktionen ergeben nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-21-carbonsäuremethylester, Smp. 189-191°.

In analoger Weise kann man anstelle von Methyljodid mit einer äquivalenten Menge Dimethylsulfat umsetzen.

Beispiel 10: Eine Lösung von 1,3 g 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion und 1,3 g DDQ (2,3-Dichlor-5,6-dicyanbenzochinon) in 26 ml Dioxan wird 15 Stunden bei 100° gerührt. Das dunkle Reaktionsgemisch wird dreimal mit Toluol im Wasserstrahlvakuum eingedampft, der Rückstand in Methylenchlorid gelöst und durch eine 10-fache Gewichtsmenge Aluminiumoxid (neutral) filtriert. Die erhaltenen Kristalle ergeben nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether das gewünschte 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-1,4-dien-3,21-dion, Smp. 295-296°.

Beispiel 11: Ein Gemisch von 1,3 g 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion, 17 ml Methylalkohol und 1,41 ml 2-N wässriger Lösung von Kaliumhydroxid wird 16 Stunden bei Zimmertemperatur und anschliessend 20 Minuten bei 60° gerührt. Die Reaktionslösung wird im Wasserstrahlvakuum eingedampft und durch dreimaliges Eindampfen mit absolutem Ethylalkohol vom restlichen Wasser befreit. Der kristalline Rückstand wird mit 40 ml Ethylacetat verrührt, abgenutscht und am Filter mit Ethylacetat und Ether ausgewaschen. Das resultierende flockige Kalium-9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-21-carboxylat wird im Hochvakuum bei 80° getrocknet.

Analyse: berechnet 8,31 % K; gefunden 8,02 % K.

Dasselbe Salz wird auch durch analoges Umsetzen einer äquivalenten Menge 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-3-oxo-17 $\beta$ -pregn-4-en-7 $\alpha$ ,21-dicarbon-säure-dimethylester erhalten.



Beispiel 12: Ein Gemisch von 1,25 g 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -isopropoxy-carbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion, 15,6 ml Methylalkohol und 1,27 ml 2-N wässriger Lösung von Kaliumhydroxid wird 16 Stunden bei Zimmertemperatur und anschliessend 20 Minuten unter Rückfluss gerührt. Die Reaktionslösung wird im Wasserstrahlvakuum eingedampft und durch dreimaliges Eindampfen mit absolutem Ethylalkohol vom restlichen Wasser befreit. Der kristalline Rückstand wird mit 40 ml Ethylacetat verrührt, abgenutscht und am Filter mit Ethylacetat und Ether ausgewaschen. Das resultierende flockige Kalium-9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-7 $\alpha$ -isopropoxycarbonyl-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-21-carboxylat wird im Hochvakuum bei 80° getrocknet.

Analyse: berechnet 7,66 % K; gefunden 7,15 % K.

In analoger Weise wird ausgehend von einer äquivalenten Menge 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -ethoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion oder 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-3-oxo-17 $\beta$ -pregn-4-en-7 $\alpha$ ,21-dicarbonsäure-7-ethylester-21-methylester das Kaliumsalz der 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -ethoxycarbonyl-17 $\beta$ -hydroxy-3-oxo-17 $\beta$ -pregn-4-en-21-carbonsäure erhalten, dessen Analyse (Kaliumgehalt) der Theorie entspricht.

Beispiel 13: Ein Gemisch von 5,7 g Trimethylsulfoxoniumjodid in 19 ml Dimethylsulfoxid wird unter strengem Feuchtigkeitsausschluss mit 0,82 g einer 72%-iger (G/V) Suspension von Natriumhydrid in Mineralöl 1 Stunde bei Zimmertemperatur gerührt, mit 1,46 g 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-20-spiroxa-4,6-dien-3,21-dion [vgl. J. Med. Chem., 6, 732-735 (1963)] versetzt, mit 1,46 ml Dimethylsulfoxid nachgespült und während 3,5 Stunden bei Zimmertemperatur weitergerührt. Das Reaktionsgemisch wird mit 146 ml Eiswasser verdünnt, mit verdünnter Salzsäure angesäuert und mit Ethylacetat extrahiert. Die organische Phase wird nacheinander mit gesättigter Kochsalz-Lösung, eiskalter verdünnter Natronlauge und wieder mit gesättigter Kochsalz-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das erhaltene amorphe Rohprodukt wird an einer 100-fachen Gewichtsmenge

Kieselgel chromatographiert. Durch Eluieren mit einem Gemisch von Toluol-Aceton (95:5) und Eindampfen resultiert das 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\alpha$ ,7 $\alpha$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion, Smp. 262-264° (nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid/Ether).

Beispiel 14: Ein Gemisch von 10 g 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion, 100 ml Methylalkohol und 7,5 ml 4-N methanolischer Lösung von Kaliumhydroxid wird während 1 Stunde am Rückfluss gekocht. Aus dem Reaktionsgemisch werden bei Normaldruck ca. 80 ml abdestilliert, 60 ml Ethylacetat zugesetzt und die Suspension im Wasserstrahlvakuum auf ca. 20 ml eingengt. Nach erneutem Verdünnen mit 60 ml Ethylacetat wird das Gemisch 30 Minuten bei Zimmertemperatur stehen gelassen, worauf der Niederschlag abgenutscht und zweimal mit Ether ausgewaschen wird. Der pulverige Rückstand wird in 46 ml Dimethylformamid suspendiert und nach der Zugabe von 4,6 ml Methyljodid während 40 Stunden unter Verschluss bei Zimmertemperatur gerührt. Nach dem Verdünnen mit 300 ml Eiswasser wird der Niederschlag abgetrennt, mit Wasser gewaschen, in Ethylacetat gelöst und die Lösung nach Trocknen im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das erhaltene Rohprodukt wird an 30-facher Menge Kieselgel chromatographiert. Die mit einem Gemisch von Methylenchlorid-Aceton (92:8) eluierten einheitlichen Fraktionen liefern nach dem Bespritzen mit Ether und einmaligem Fällen des gebildeten Niederschlags aus Methylenchlorid mit Ether den gewünschten 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-7 $\alpha$ ,21-dicarbon säure-dimethylester in amorpher Form.

In analoger Weise kann man 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion zum 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-7 $\alpha$ ,21-dicarbon säure-dimethylester umwandeln.

Beispiel 15: Tabletten, enthaltend ca. 20 mg Wirkstoff, z.B. 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion oder 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion, werden wie folgt hergestellt:

Zusammensetzung für 1000 Tabletten

Wirkstoff, feinst gemahlen	20.0 g
Puderzucker (Saccharose)	79.0 g
Arabisches Gummi	4.75 g
Sorbit	3.75 g
Talk	2.5 g
Magnesiumstearat	4.9 g
Mineralöl	0.1 g
Carboxymethylcellulose (Na-Salz)	5.0 g

Herstellung: Der Wirkstoff wird mit dem Puderzucker und dem arabischen Gummi vermischt, gesiebt und mittels einer etwa 35-prozentigen wässrigen Sorbit-Lösung granuliert. Das Granulat wird durch ein Sieb getrieben, getrocknet, nochmals gesiebt und mit den übrigen Hilfsstoffen (Talk, Magnesiumstearat, Mineralöl und Carboxymethylcellulose-Natriumsalz) innig vermischt. Die Mischung wird in üblicher Weise zu Tabletten von 120 mg verpresst.

Beispiel 16: Gelatinekapseln enthaltend ca. 25 mg Wirkstoff, z.B. 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion, werden folgendermassen hergestellt:

Zusammensetzung für 1000 Kapseln

Wirkstoff, feinst gemahlen	25 g
Lactose, feinst gemahlen	25 g

Der Wirkstoff und die Lactose werden innig vermischt, verrieben und gesiebt, und das erhaltene Pulver in Portionen zu je 50 mg in Gelatine-kapseln abgefüllt.

Beispiel 17: Tabletten, enthaltend ca. 25 mg Komponente A und ca. 25 mg Komponente B, werden folgendermassen hergestellt:

Zusammensetzung einer Tablette:

Komponente A, mikronisiert	25,0 mg
Komponente B, mikronisiert	25,0 mg
Maisstärke	50,0 mg
Kieselsäure, kolloidal	5,0 mg
Gelatine	5,0 mg
Cellulose mikrokristallin	75,0 mg
Natriumcarboxymethylstärke	20,0 mg
Magnesiumstearat	<u>1,5 mg</u>
	306,5 mg

Herstellung von 100.000 Tabletten

2,5 kg Komponente A, mikronisiert, 2,5 kg Komponente B, mikronisiert, und 5,0 kg Maisstärke werden mit 0,5 kg kolloidaler Kieselsäure gemischt und mit einer Lösung von 0,5 kg Gelatine in 5,0 kg destilliertem Wasser (30°C) zu einer feuchten Masse verarbeitet. Diese wird durch ein Sieb von 3 mm Maschenweite getrieben und bei 45°C getrocknet (Wirbelschichttrockner). Das trockene Granulat wird durch ein Sieb von 0,8 Maschenweite gedrückt, mit einer im voraus gesiebten Mischung von 7,5 kg mikrokristalliner Cellulose und 2,0 kg Natriumcarboxymethylstärke sowie 0,15 kg Magnesiumstearat gemischt und zu Tabletten von 306,5 mg Gewicht verpresst.

Als Komponente A wird z.B. 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -(methoxycarbonyl oder isopropoxycarbonyl)-20-spirox-4-en-3,21-dion, 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion oder 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ ,16 $\beta$ -bis-methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion, als Komponente B 6-Chlor-7-sulfamyl-3,4-dihydro-1,2,4-benzothiadiazin-1,1-dioxid verwendet.

In analoger Weise kann man auch in äquivalenten Mengen die folgenden Wirkstoffe einsetzen:

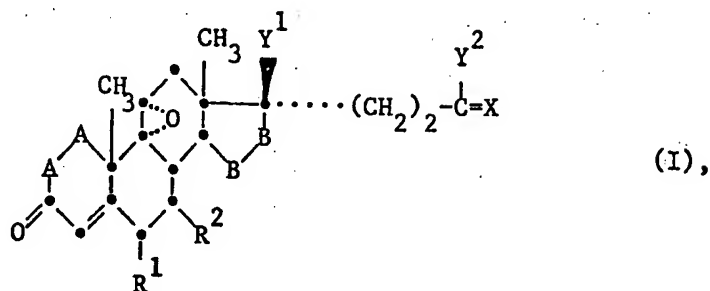
Als Komponente A: Das Kalium- oder Natriumsalz der 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-21-carbonsäure (50 mg) oder 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-21-carbonsäure (30 mg);

als Komponente B:

2-Chlor-5-(3-hydroxy-1-oxo-isoindolyl-3)-benzolsulfonamid oder 4-(2-Methylenbutyryl)-2,3-dichlorphenoxyessigsäure (je 50 mg), 6-Chlor-7-sulfamyl-3,4-dihydro-1,2,4-benzothiadiazin-1,1-dioxid (25 mg), 2-Phenoxy-3-butylamino-5-carboxybenzolsulfonamid (0,5 mg), (1-Oxo-2-methyl-2-phenyl-6,7-dichlor-indanyl-5-oxy)-essigsäure (als Razemat 20 mg, als die laevo-Form 10 mg) oder 3-Cyclopentylmethyl-6-chlor-7-sulfamyl-3,4-dihydro-1,2,4-benzothiadiazin-1,1-dioxid (0,5 mg).

Patentansprüche (für alle genannten Länder ausser AT):

1. Eine Steroidverbindung der Formel



worin -A-A- die Gruppe  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  oder  $-\text{CH}=\text{CH}-$ ,  
 $\text{R}^1$  Wasserstoff und  $\text{R}^2$  ein  $\alpha$ -orientiertes Niederalkoxycarbonyl, oder  
 $\text{R}^1$  und  $\text{R}^2$  zusammen ein  $\alpha$ - oder  $\beta$ -orientierter Methylenrest,  
-B-B- die Gruppe  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  oder eine  $\alpha$ - oder  $\beta$ -orientierte Gruppe  
 $\overline{\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}-}$ ,  
X zwei Wasserstoffatome oder Oxo,  
 $\text{Y}^1$  und  $\text{Y}^2$  zusammen die Sauerstoffbrücke  $-\text{O}-$  oder  
 $\text{Y}^1$  Hydroxyl und  $\text{Y}^2$  Hydroxyl, Niederalkoxy oder, falls X gleich  $\text{H}_2$   
ist, auch Niederalkanoyloxy ist, sowie Salze von Verbindungen, worin  
X Oxo und  $\text{Y}^2$  Hydroxyl ist.

2. Eine Verbindung gemäss Anspruch 1, worin  $\text{R}^2$  Methoxycarbonyl,  
Ethoxycarbonyl oder Isopropoxycarbonyl bedeutet.

3. Eine Verbindung gemäss Anspruch 1, worin der durch die gemeinsame  
Bedeutung von  $\text{R}^1$  und  $\text{R}^2$  dargestellte Methylenrest und/oder durch das  
Symbol -B-B- dargestellte Gruppe  $\overline{\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}-}$   $\beta$ -orientiert ist.

4. Eine Verbindung gemäss einem der Ansprüche 1-3, worin X für Oxo  
steht und  $\text{Y}^1$  und  $\text{Y}^2$  zusammen die Sauerstoffbrücke  $-\text{O}-$  bedeuten.

5. Ein Alkalimetallsalz einer Verbindung gemäss einem der Ansprüche 1-3, worin X für Oxo und  $Y^1$  und  $Y^2$  jedes für Hydroxyl stehen.

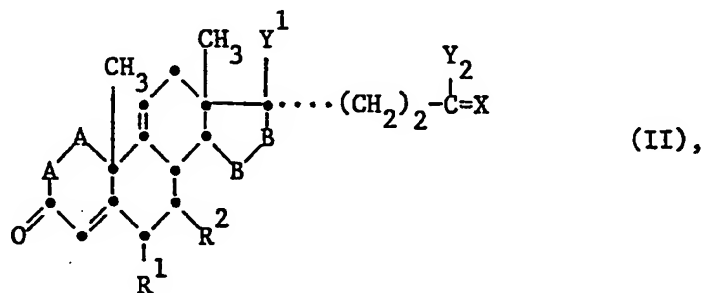
6. Eine Verbindung gemäss Anspruch 1, die 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxy-carbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion ist.

7. Eine Verbindung gemäss Anspruch 1, die 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion ist.

8. Eine Verbindung gemäss einem der Ansprüche 1-7 zur Verwendung als Aldosteron-antagonisierender Wirkstoff.

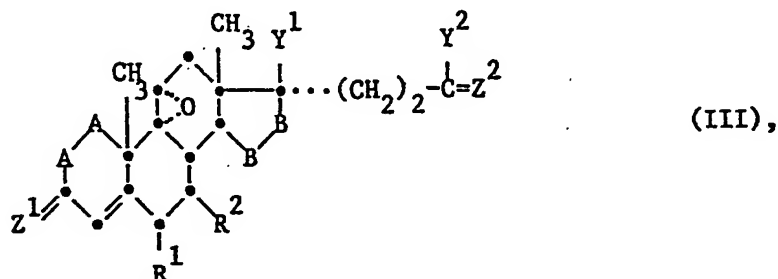
9. Verfahren zur Herstellung der im Anspruch 1 definierten Steroidverbindungen der Formel I einschliesslich Salze von Verbindungen, worin X Oxo und  $Y^2$  Hydroxyl ist, dadurch gekennzeichnet, dass man

a) eine Verbindung der Formel



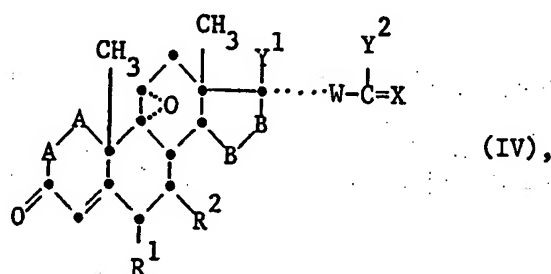
worin A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X, Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben, mit einer Peroxysäure behandelt, oder

b) eine Verbindung der Formel



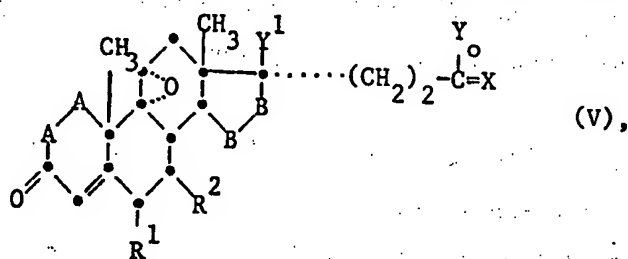
worin A-A, B-B,  $R^1$ ,  $R^2$ ,  $Y^1$  und  $Y^2$  die obengenannten Bedeutungen haben und mindestens eines der Symbole  $Z^1$  und  $Z^2$  für Hydroxyl zusammen mit Wasserstoff steht und das andere dieselbe Bedeutung hat oder für Oxo steht oder, als das Symbol  $Z^2$ , auch für zwei Wasserstoffatome stehen kann, mit einem Oxidationsmittel behandelt, oder

c) zur Herstellung einer Verbindung, worin  $Y^1$  Hydroxyl und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel



worin A-A, B-B,  $R^1$ ,  $R^2$ , X und  $Y^2$  die oben angegebenen Bedeutungen haben,  $Y^1$  Hydroxyl und W eine Gruppe  $-\text{CH}=\text{CH}-$  oder  $-\text{C}\equiv\text{C}-$  bedeutet, zur Sättigung der Mehrfachbindung in der Seitenkette hydriert, oder

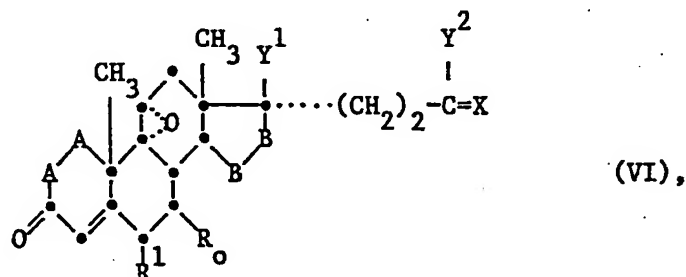
d) zur Herstellung einer Verbindung der Formel I, worin  $Y^1$  und  $Y^2$  zusammen die Sauerstoffbrücke  $-\text{O}-$  bedeuten und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel



worin A-A, B-B,  $R^1$ ,  $R^2$  und X die obengenannten Bedeutungen haben,  $Y^1$  Hydroxyl und  $Y_0$  eine Abgangsgruppe bedeutet, unter Abspaltung der Gruppe  $Y_0$  cyclisiert, oder

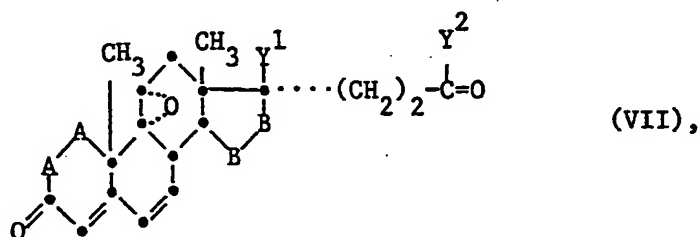


e) zur Herstellung einer Verbindung der Formel I, worin  $R^1$  Wasserstoff und  $R^2$  eine Niederalcoxycarbonylgruppe bedeutet und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel



worin A-A, B-B, X,  $Y^1$  und  $Y^2$  die obengenannten Bedeutungen haben,  $R^1$  Wasserstoff und  $R_0$  freies Carboxyl bedeutet, oder ein reaktionsfähiges Derivat oder Salz einer solchen Verbindung, in Ester umwandelt, oder

f) zur Herstellung einer Verbindung, worin  $R^1$  und  $R^2$  zusammen eine Methylenbrücke darstellen und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, an eine Verbindung der Formel



worin A-A, B-B,  $Y^1$  und  $Y^2$  die obengenannten Bedeutungen haben, die Methylengruppe anlagert, und, wenn erwünscht,

g) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin -A-A- für  $-CH_2-CH_2-$  steht, mit einem Dehydrierungsmittel zur Einführung der 1,2-Doppelbindung behandelt, und/oder

h) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin  $Y^1$  und  $Y^2$  je eine Hydroxylgruppe bedeutet, durch Abspaltung der Elemente von Wasser zur Verbindung der Formel I, worin  $Y^1$  und  $Y^2$  zusammen die Sauerstoffbrücke darstellen, cyclisiert, und/oder

i) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin X für zwei Wasserstoffatome steht, zu einer entsprechenden Verbindung, worin X für Oxo steht, oxidiert, und/oder

j) in einer erhaltenen Verbindung der Formel I, worin X zwei Wasserstoffatome bedeutet und je  $Y^1$  und  $Y^2$  eine freie Hydroxylgruppe darstellen, die endständige Hydroxylgruppe acyliert, und/oder

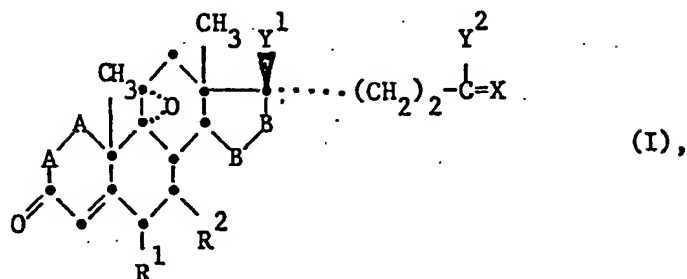
k) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin X für Oxo,  $Y^1$  für Hydroxyl und  $Y^2$  für Hydroxyl oder Niederalkoxy stehen oder beide zusammen die Sauerstoffbrücke -O- darstellen, in ein Salz der entsprechenden 17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäure der Formel I, worin X für Oxo und je  $Y^1$  und  $Y^2$  für Hydroxyl stehen, überführt und/oder ein solches Salz zur freien Säure und/oder die freie Säure oder ein Salz davon zu einem Niederalkylester umwandelt.

10. Eine pharmazeutische Zusammensetzung enthaltend als Wirkstoff eine der in Ansprüchen 1-8 definierten Verbindungen, gewünschtenfalls zusammen mit einem im Bezug auf die Ausscheidung von Elektrolyten unspezifischen Diuretikum.

11. Verfahren zur Herstellung einer pharmazeutischen Zusammensetzung gemäss Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, dass man den dort definierten Wirkstoff (die Wirkstoffe) mit mindestens einem pharmazeutisch anwendbaren Trägermaterial auf nicht-chemischem Wege verarbeitet.

Patentansprüche (für AT)

## 1. Verfahren zur Herstellung von Steroidverbindungen der Formel I



worin -A-A- die Gruppe  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  oder  $-\text{CH}=\text{CH}-$ ,

$\text{R}^1$  Wasserstoff und  $\text{R}^2$  ein  $\alpha$ -orientiertes Niederalkoxycarbonyl, oder

$\text{R}^1$  und  $\text{R}^2$  zusammen ein  $\alpha$ - oder  $\beta$ -orientierter Methylenrest,

-B-B- die Gruppe  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  oder eine  $\alpha$ - oder  $\beta$ -orientierte Gruppe  
 $-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}-$ ,

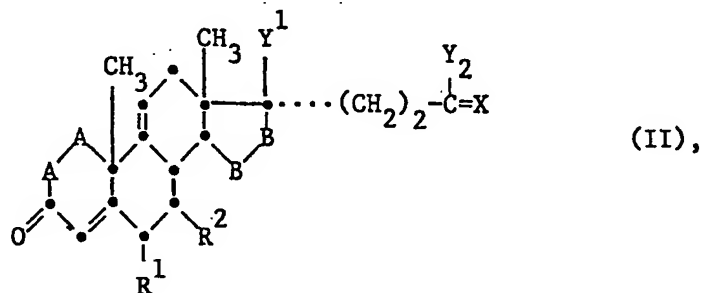
X zwei Wasserstoffatome oder Oxo,

$\text{Y}^1$  und  $\text{Y}^2$  zusammen die Sauerstoffbrücke  $-\text{O}-$  oder

$\text{Y}^1$  Hydroxyl und  $\text{Y}^2$  Hydroxyl, Niederalkoxy oder, falls X gleich  $\text{H}_2$

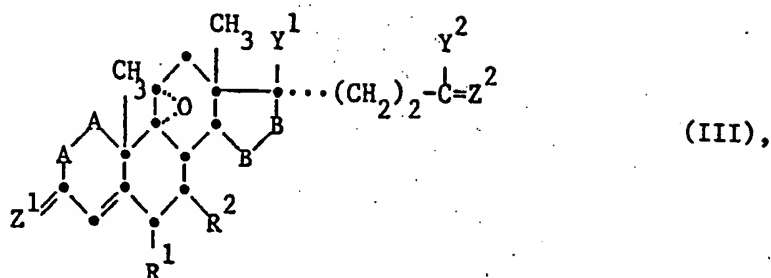
ist, auch Niederalkanoyloxy ist, sowie von Salzen der Verbindungen, worin  
 X Oxo und  $\text{Y}^2$  Hydroxyl ist, dadurch gekennzeichnet, dass man

a) eine Verbindung der Formel



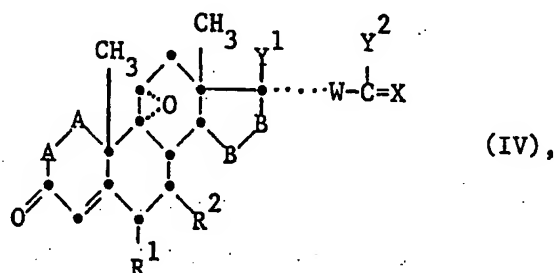
worin A-A, B-B,  $\text{R}^1$ ,  $\text{R}^2$ , X,  $\text{Y}^1$  und  $\text{Y}^2$  die obengenannten Bedeutungen  
 haben, mit einer Peroxysäure behandelt, oder

b) eine Verbindung der Formel



worin A-A, B-B,  $R^1$ ,  $R^2$ ,  $Y^1$  und  $Y^2$  die obengenannten Bedeutungen haben und mindestens eines der Symbole  $Z^1$  und  $Z^2$  für Hydroxyl zusammen mit Wasserstoff steht und das andere dieselbe Bedeutung hat oder für Oxo steht oder, als das Symbol  $Z^2$ , auch für zwei Wasserstoffatome stehen kann, mit einem Oxidationsmittel behandelt, oder

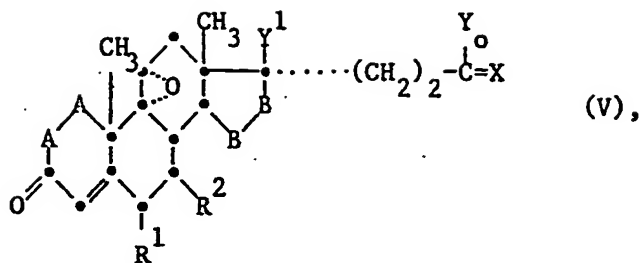
c) zur Herstellung einer Verbindung, worin  $Y^1$  Hydroxyl und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel



worin A-A, B-B,  $R^1$ ,  $R^2$ , X und  $Y^2$  die oben angegebenen Bedeutungen haben,  $Y^1$  Hydroxyl und W eine Gruppe  $-CH=CH-$  oder  $-C\equiv C-$  bedeutet, zur Sättigung der Mehrfachbindung in der Seitenkette hydriert, oder

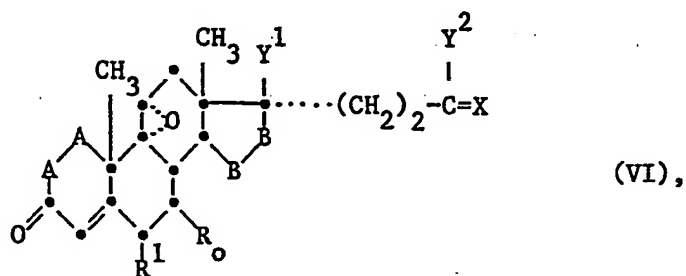
d) zur Herstellung einer Verbindung der Formel I, worin  $Y^1$  und  $Y^2$  zusammen die Sauerstoffbrücke  $-O-$  bedeuten und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel

- 54 -



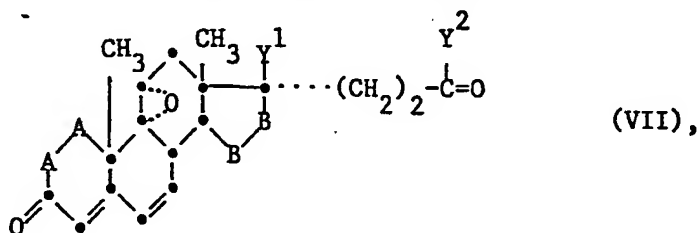
worin A-A, B-B,  $R^1$ ,  $R^2$  und X die obengenannten Bedeutungen haben,  $Y^1$  Hydroxyl und  $Y_0$  eine Abgangsgruppe bedeutet, unter Abspaltung der Gruppe  $Y_0$  cyclisiert, oder

e) zur Herstellung einer Verbindung der Formel I, worin  $R^1$  Wasserstoff und  $R^2$  eine Niederalkoxycarbonylgruppe bedeutet und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel



worin A-A, B-B, X,  $Y^1$  und  $Y^2$  die obengenannten Bedeutungen haben,  $R^1$  Wasserstoff und  $R_0$  freies Carboxyl bedeutet, oder ein reaktionsfähiges Derivat oder Salz einer solchen Verbindung, in Ester umwandelt, oder

f) zur Herstellung einer Verbindung, worin  $R^1$  und  $R^2$  zusammen eine Methylenbrücke darstellen und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, an eine Verbindung der Formel



worin A-A, B-B,  $Y^1$  und  $Y^2$  die obengenannten Bedeutungen haben, die Methylengruppe anlagert, und, wenn erwünscht,

g) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin -A-A- für  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  steht, mit einem Dehydrierungsmittel zur Einführung der 1,2-Doppelbindung behandelt, und/oder

h) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin  $Y^1$  und  $Y^2$  je eine Hydroxylgruppe bedeutet, durch Abspaltung der Elemente von Wasser zur Verbindung der Formel I, worin  $Y^1$  und  $Y^2$  zusammen die Sauerstoffbrücke darstellen, cyclisiert, und/oder

i) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin X für zwei Wasserstoffatome steht, zu einer entsprechenden Verbindung, worin X für Oxo steht, oxidiert, und/oder

j) in einer erhaltenen Verbindung der Formel I, worin X zwei Wasserstoffatome bedeutet und je  $Y^1$  und  $Y^2$  eine freie Hydroxylgruppe darstellen, die endständige Hydroxylgruppe acyliert, und/oder

k) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin X für Oxo,  $Y^1$  für Hydroxyl und  $Y^2$  für Hydroxyl oder Niederalkoxy stehen oder beide zusammen die Sauerstoffbrücke  $-\text{O}-$  darstellen, in ein Salz der entsprechenden 17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäure der Formel I, worin X für Oxo und je  $Y^1$  und  $Y^2$  für Hydroxyl stehen, überführt und/oder ein solches Salz zur freien Säure und/oder die freie Säure oder ein Salz davon zu einem Niederalkylester umwandelt.

2. Verfahren gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der Formel I, worin  $R^2$  Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl oder Isopropoxycarbonyl bedeutet, herstellt.

3. Verfahren gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der Formel I herstellt, worin  $R^1$  und  $R^2$  zusammen einen  $\beta$ -orientierten Methylenrest darstellen und/oder -B-B- die  $\beta$ -orientierte Gruppe  $\text{-CH-CH}_2\text{-CH-}$  bedeutet.
4. Verfahren gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der Formel I herstellt, worin X für Oxo steht und  $Y^1$  und  $Y^2$  zusammen die Sauerstoffbrücke -O- bedeuten.
5. Verfahren gemäss einem der Ansprüche 1-3, dadurch gekennzeichnet, dass man ein Alkalimetallsalz einer Verbindung der Formel I, worin X für Oxo und  $Y^1$  und  $Y^2$  jedes für Hydroxyl stehen, herstellt.
6. Verfahren gemäss Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, dass man ein Kaliumsalz herstellt.
7. Verfahren gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion herstellt.
8. Verfahren gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -isopropoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion herstellt.
9. Verfahren gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion herstellt.
10. Verfahren zur Herstellung einer pharmazeutischen Zusammensetzung enthaltend als Wirkstoff eine Verbindung gemäss einem der Ansprüche 1-9, gewünschtenfalls zusammen mit einem im Bezug auf die Ausscheidung

von Elektrolyten unspezifischen Diuretikum, dadurch gekennzeichnet, dass man den Wirkstoff (die Wirkstoffe) mit mindestens einem pharmazeutisch anwendbaren Trägermaterial auf nicht-chemischem Wege verarbeitet.

11. Eine gemäss Anspruch 10 hergestellte pharmazeutische Zusammensetzung.

FO 7.4/SY/we\*





Europäisches  
Patentamt

# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

0 122232

EP 84 81 0179

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. 7)
Y	US-A-3 095 412 (EDWARD A. BROWN) * Insgesamt *	1-8, 10 , 11	C 07 J 71/00 A 61 K 31/58 A 61 K 31/585// C 07 J 1/00 C 07 J 5/00 C 07 J 13/00
Y	US-A-3 787 396 (RICHARD M. WEIER) * Ansprüche; Spalten 1-4 *	1, 2, 4, 6, 8, 10 , 11	C 07 J 21/00 C 07 J 41/00 C 07 J 53/00
Y	EP-A-0 061 418 (SCHERING AG) * Ansprüche; Seite 2 *	1, 2, 4, 8, 10, 11	
Y	EP-A-0 019 690 (SCHERING AG) * Ansprüche; Seiten 1, 2 *	1, 3, 4, 8, 10, 11	
Y	FR-A-2 370 755 (SCHERING AG) * Ansprüche; Seite 1 *	1, 3, 4, 7, 8, 10 , 11	C 07 J 71/00
Y	DE-A-1 914 507 (MERCK & CO) * Ansprüche; Seite 1 *	1, 3, 4, 7, 8, 10 , 11	
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt.			
Recherchenort DEN HAAG		Abschlußdatum der Recherche 05-07-1984	Prüfer HENRY J.C.
<b>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTEN</b> X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument			



(19)



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets

(11)

Veröffentlichungsnummer: **0 122 232 B1**

(12)

**EUROPÄISCHE PATENTSCHRIFT**

(45)

Veröffentlichungstag der Patentschrift:  
**14.12.88**

(21)

Anmeldenummer: **84810179.6**

(22)

Anmeldetag: **10.04.84**

(51)

Int. Cl.: **C 07 J 71/00, A 61 K 31/58,**  
**A 61 K 31/585 //**  
**C07J1/00, C07J5/00,**  
**C07J13/00, C07J21/00,**  
**C07J41/00, C07J53/00**

(54)

**20-Spiroxane und Analoge mit geöffnetem Ring E, Verfahren zu ihrer Herstellung, sowie pharmazeutische Präparate davon.**

(30)

Priorität: **13.04.83 CH 1981/83**

(43)

Veröffentlichungstag der Anmeldung:  
**17.10.84 Patentblatt 84/42**

(45)

Bekanntmachung des Hinweises auf die Patenterteilung:  
**14.12.88 Patentblatt 88/50**

(84)

Benannte Vertragsstaaten:  
**AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE**

(56)

Entgegenhaltungen:  
**EP-A-0 019 690**  
**EP-A-0 061 418**  
**DE-A-1 914 507**  
**FR-A-2 370 755**  
**US-A-3 095 412**  
**US-A-3 787 396****Die Akte enthält technische Angaben, die nach dem Eingang der Anmeldung eingereicht wurden und die nicht in dieser Patentschrift enthalten sind.**

(73)

Patentinhaber: **CIBA- GEIGY AG, Klybeckstrasse 141, CH- 4002 Basel (CH)**

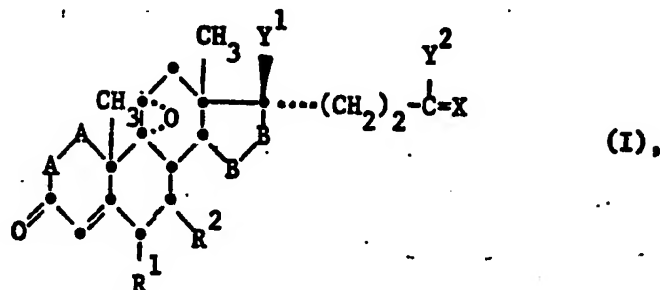
(72)

Erfinder: **Grob, Jürgen, Hauptstrasse 25, CH- 4304 Giebenach (CH)**  
Erfinder: **Kalvoda, Jaroslav, Dr., Leimgrubenweg 21, CH- 4102 Binningen (CH)****EP 0 122 232 B1**

Anmerkung: Innerhalb von neun Monaten nach der Bekanntmachung des Hinweises auf die Erteilung des europäischen Patents im Europäischen Patentblatt kann jedermann beim Europäischen Patentamt gegen das erteilte europäische Patent Einspruch einlegen. Der Einspruch ist schriftlich einzureichen und zu begründen. Er gilt erst als eingelegt, wenn die Einspruchsgebühr entrichtet worden ist (Art. 99(1) Europäisches Patentübereinkommen).

## Beschreibung

Die Erfindung betrifft neue 20-Spiroxane und analoge Verbindungen mit geöffnetem sauerstoffhaltigen Ring E der allgemeinen Formel



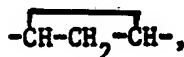
worin -A-A- die Gruppe  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  oder  $-\text{CH}=\text{CH}-$ ,

$\text{R}^1$  Wasserstoff und

$\text{R}^2$  ein  $\alpha$ -orientiertes Niederalkoxycarbonyl, oder

$\text{R}^1$  und  $\text{R}^2$  zusammen ein  $\alpha$ - oder  $\beta$ -orientierter Methylenrest,

-B-B- die Gruppe  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  oder eine  $\alpha$ - oder  $\beta$ -orientierte Gruppe



X zwei Wasserstoffatome oder Oxo,

$\text{Y}^1$  und  $\text{Y}^2$  zusammen die Sauerstoffbrücke  $-\text{O}-$  oder

$\text{Y}^1$  Hydroxyl und

$\text{Y}^2$  Hydroxyl, Niederalkoxy oder, falls X gleich  $\text{H}_2$  ist, auch Niederalkanoyloxy ist,

sowie Salze von Verbindungen, worin X Oxo und  $\text{Y}^2$  Hydroxyl ist, d. h. von entsprechenden 17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäuren.

Die Erfindung betrifft auch Verfahren zur Herstellung dieser Verbindungen und pharmazeutische Zusammensetzungen enthaltend diese Verbindungen, sowie Herstellungsverfahren für solche Zusammensetzungen. Die Erfindung betrifft auch die therapeutische Verwendung der genannten Verbindungen und Zusammensetzungen, insbesondere als Aldosteron-antagonisierende Diuretika.

Wenn nicht anders angegeben, enthalten in der vorliegenden Offenbarung mit "nieder" bezeichnete organische Reste höchstens 7, vorzugsweise 1 - 4 Kohlenstoffatome.

Ein Niederalkoxycarbonylrest ist vorzugsweise ein solcher, der sich von einem Alkyl mit 1 - 4 Kohlenstoffatomen, wie Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, sec.-Butyl und tert.-Butyl ableitet; besonders bevorzugt ist Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl und Isopropoxycarbonyl. Ein Niederalkoxyrest ist vorzugsweise ein solcher, der sich von einem der oben genannten  $\text{C}_1$ - $\text{C}_4$ -Alkylreste, insbesondere einem primären, ableitet; besonders bevorzugt ist Methoxy. Ein Niederalkanoylrest ist vorzugsweise ein solcher, der sich von einem geradkettigen Alkyl mit 1 - 7 Kohlenstoffatomen ableitet; besonders bevorzugt ist Formyl und Acetyl.

Eine Methylenbrücke in 6,7- und/oder 15,16-Stellung ist vorzugsweise  $\beta$ -orientiert.

Bevorzugte Verbindungen der Formel I sind diejenigen, worin  $\text{Y}^1$  und  $\text{Y}^2$  zusammen die Sauerstoffbrücke  $-\text{O}-$  bedeuten.

Besonders bevorzugte Verbindungen der Formel I sind diejenigen, worin X Oxo bedeutet.

Unter Verbindungen der Formel I, worin  $\text{R}^1$  Wasserstoff,  $\text{R}^2$  Niederalkoxycarbonyl und X Oxo bedeuten, sind ganz besonders diejenigen bevorzugt, worin  $\text{Y}^1$  zusammen mit  $\text{Y}^2$  die Sauerstoffbrücke  $-\text{O}-$  darstellen.

17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäuren können, wie bereits erwähnt wurde, auch in Form ihrer Salze vorliegen. In Frage kommen insbesondere Metall- und Ammoniumsalze, wie Alkalimetall- und Erdalkalimetall-, z. B. Natrium-, Calcium-, Magnesium- und vorzugsweise Kaliumsalze, bzw. Ammoniumsalze abgeleitet von Ammoniak oder einer geeigneten, vorzugsweise physiologisch verträglichen, organischen stickstoffhaltigen Base. Als Base kommen sowohl Amine, z. B. Niederalkylamine, (wie Triethylamin), Hydroxyniederalkylamine [wie 2-Hydroxyethylamin, Di-(2-hydroxyethyl)-amin oder Tri-(2-hydroxyethyl)-amin], Cycloalkylamine (wie Dicyclohexylamin) oder Benzylamine (wie Benzylamin und N,N'-Dibenzylethylendiamin), als auch stickstoffhaltige heterocyclische Verbindungen, z. B. solche aromatischen Charaktere (wie Pyridin oder Chinolin) oder solche mit einem mindestens teilweise gesättigten heterocyclischen Ring (wie N-Ethylpiperidin, Morpholin, Piperazin oder N,N'-Dimethylpiperazin) in Betracht.

Zu bevorzugten Verbindungen gehören auch Alkalimetallsalze, insbesondere Kaliumsalze der Verbindungen der Formel I, worin  $\text{R}^1$  und  $\text{R}^2$  zusammen eine Methylengruppe der vor allem  $\text{R}^1$  Wasserstoff und  $\text{R}^2$  ein Niederalkoxycarbonyl bedeuten, wobei X für Oxo und  $\text{Y}^1$  und  $\text{Y}^2$  je für Hydroxyl steht.

Besonders bevorzugte Verbindungen der Formel 1 sind z. B. die folgenden:

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spirox-4- n-3,21-dion,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -ethoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -isopropoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion

sowie das 1,2-Dehydro-Analoge jeder von diesen Verbindungen,

9 $\alpha$ , 11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\alpha$ ,7 $\alpha$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion,

9 $\alpha$ , 11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ ,16 $\beta$ -bismethylen-20-spirox-4-en-3,21-dion,

sowie das 1,2-Dehydro-Analoge jeder von diesen Verbindungen,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-17 $\beta$ -hydroxy-3-oxo-pregn-4-en-21-carbonsäure,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -ethoxycarbonyl-17 $\beta$ -hydroxy-3-oxo-pregn-4-en-21-carbonsäure,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -isopropoxycarbonyl-17 $\beta$ -hydroxy-3-oxo-pregn-4-en-21-carbonsäure,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-6 $\alpha$ ,7 $\alpha$ -methylen-3-oxo-pregn-4-en-21-carbonsäure,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-3-oxo-pregn-4-en-21-carbonsäure,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ ,16 $\beta$ -bismethylen-3-oxo-pregn-4-en-21-carbonsäure,

sowie Alkalimetallsalze, vor allem das Kaliumsalz, jeder dieser Säuren und auch ein entsprechendes 1,2-Dehydro-Analoges, jeder der genannten Carbonsäure oder eines Salzes davon,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-3,21-dioxo-20-spirox-4-en-7 $\alpha$ -carbonsäure-methylester, -ethylester und -isopropylester,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-3,21-dioxo-20-spiroxa-1,4-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure-methylester, -ethylester und -isopropylester, sowie auch

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-3-oxo-20-spirox-4-en-7 $\alpha$ -carbonsäure-methylester, -ethylester und -isopropylester,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3-on,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ ,16 $\beta$ -bismethylen-20-spirox-4-en-3-on, und ferner auch

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-17 $\alpha$ -(3-hydroxypropyl)-3-oxo-androst-4-en-7 $\alpha$ -carbonsäure-methylester, -ethylester und -isopropylester,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-17 $\alpha$ -(3-hydroxypropyl)-6 $\alpha$ ,7 $\alpha$ -methylen-androst-4-en-3-on,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-17 $\alpha$ -(3-hydroxypropyl)-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-androst-4-en-3-on,

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-17 $\alpha$ -(3-hydroxypropyl)-6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ ,16 $\beta$ -bis-methylen-androst-4-en-3-on,

einschliesslich 17 $\alpha$ -(3-Acetoxypropyl)- und

17 $\alpha$ -(3-Formyloxypropyl)-Analoga der genannten Androstan-Verbindungen, sowie auch

1,2-Dehydro-Analoga aller genannten Verbindungen der Androst-4-en-3-on- und 20-Spirox-4-en-3-on-Reihe.

Die erfindungsgemässen Verbindungen zeichnen sich durch günstige biologische Eigenschaften aus und stellen somit wertvolle pharmazeutische Wirkstoffe dar. So weisen sie eine starke Aldosteron-antagonistische Wirkung auf, indem sie durch Aldosteron hervorgerufene übermässige Natrium-Retention und Kalium-Exkretion herabsetzen und normalisieren. Deshalb finden sie als Kalium-sparende Diuretika eine wichtige Anwendung in der Therapie, z. B. bei Behandlung der Hypertension, Herzinsuffizienz oder Leberzirrhose.

20-Spiroxan-Derivate mit Aldosteron-antagonisierender Wirkung sind bekannt, vgl. z. B. Fieser und Fieser: Steroids; Seite 708 (Reinhold Publ. Corp., New York, 1959) und Britische Patentschrift Nr. 1 041 534; bekannt sind auch analog wirksame 17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäuren und ihre Salze, vgl. z. B. U.S. Patentschrift 3 849 404. Bisher in der Therapie angewendete Verbindungen dieser Art haben jedoch einen beträchtlichen Nachteil, indem sie immer eine gewisse sexual-spezifische Aktivität besitzen, welche sich bei der üblichen langdauernden Therapie früher oder später störend auswirkt. Besonders unerwünscht sind dabei Störungen, die auf die antiandrogene Wirksamkeit der bekannten Antialdosteron-Präparate zurückzuführen sind.

Es wurde jetzt gefunden, dass die oben charakterisierten 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-Verbindungen der Formel I überraschenderweise diese unerwünschten Nebenwirkungen in einem wesentlich geringeren Ausmass aufweisen, obwohl sie die günstige Antialdosteron-Wirkung von analog gebauten, aber in 9,11-Stellung nicht substituierten Verbindungen völlig beibehalten. So weist z. B. 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion an adrenal-ektomisierten männlichen Ratten im Kagawa-Test [Kagawa et al.: Proc. Soc. Exptl. Biol. Med. (N.Y.) 115, (1964) 837 - 840] im ganzen getesteten Dosisbereich von 1 - 10 mg/kg eine gleich grosse, wenn nicht stärkere, Aldosteron-antagonisierende Wirksamkeit als die entsprechende 9,11-unsubstituiert Vergleichssubstanz 6 $\beta$ ,7 $\beta$ -Methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion (J.F. Zawadzki et al.: U.S. Patent 3 849 404) auf. Dagegen aber erweist sich die erstere Verbindung in einem spezifischen quantitativen Test *in vitro*, in welchem als Maßstab antiandrogene Wirkung die Bindung der Testsubstanz an Androgen-Rezeptore in Homogenaten von ventraler Prostata der Ratte gemessen wird, als etwa 20-mal (nach 2-stündiger Testzeit) bis sogar 27-mal (nach 20-stündiger Testzeit) schwächer bindend als die obengenannte Vergleichsverbindung.

Die chemischen Namen von Verbindungen der Formel I und von analogen Verbindungen mit denselben charakteristischen Strukturmerkmalen werden im Sinne der geläufigen Nomenklatur folgendermassen abgeleitet:

für Verbindungem, w rin Y<sup>1</sup> zusammen mit Y<sup>2</sup> für -O- stehen, v n 20-Spiroxan (z. B. eine Verbindung der Formel I, worin X für Oxo und Y<sup>1</sup> zusammen mit Y<sup>2</sup> für -O- stehen, wird v n 20-Spiroxan-21-on abgeleitet);

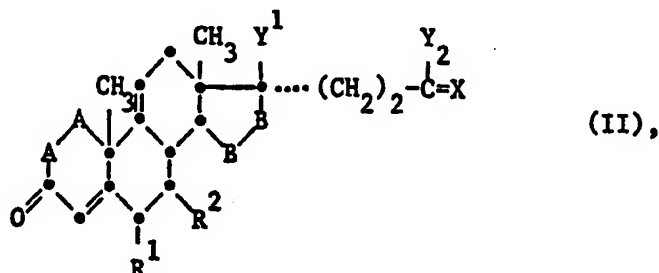
für diejenigen, worin je Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> Hydroxyl und X Oxo ist, vom 17 $\beta$ -Hydroxy-17 $\alpha$ -pregnan-21-carbonsäure; und für diejenigen, worin je Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> Hydroxyl und X zwei Wasserstoffatome bedeutet, von 17 $\beta$ -Hydroxy-17 $\alpha$ -(3-hydroxypropyl)-androst-4-en-3-on.

Da die cyclischen und offenkettigen Formen, d. h. Lactone bzw. 17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäuren und ihre

Salz, zueinander in einem so engen Verhältnis sind, dass die letzteren lediglich als eine hydratisierte Form der ersteren betrachtet werden können, sind bevor- und nachstehend, sofern nicht anders spezifisch angegeben ist, sowohl bei den Endstoffen der Formel I wie auch bei analog gebauten Ausgangsstoffen und Zwischenprodukten jeweils alle genannten Formen zusammen zu verstehen.

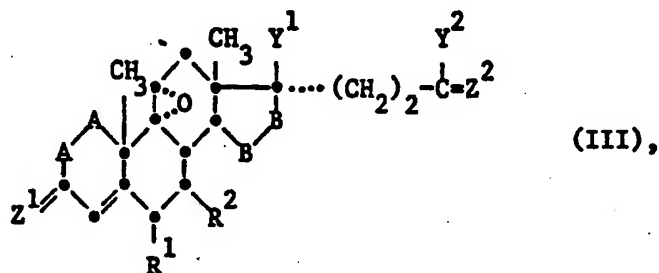
Die eingangs charakterisierten Verbindungen der Formel I können durch an sich bekannte Analogieverfahren hergestellt werden, z. B. dadurch, dass man

a) eine Verbindung der Formel



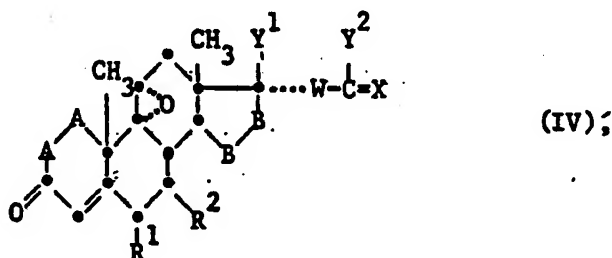
worin A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X, Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben, mit einer Peroxysäure behandelt, oder

b) eine Verbindung der Formel



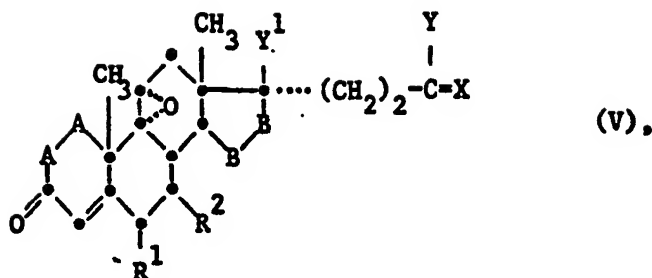
worin A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben und mindestens eines der Symbole Z<sup>1</sup> und Z<sup>2</sup> für Hydroxyl zusammen mit Wasserstoff steht und das andere dieselbe Bedeutung hat oder für Oxo steht oder, als das Symbol Z<sup>2</sup>, auch für zwei Wasserstoffatome stehen kann, mit einem Oxidationsmittel behandelt, oder

c) zur Herstellung einer Verbindung, worin Y<sup>1</sup> Hydroxyl und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel



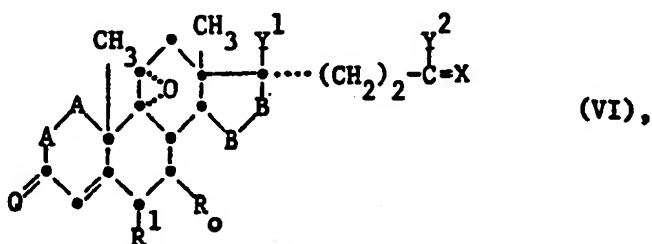
worin A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X und Y<sup>2</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, Y<sup>1</sup> Hydroxyl und W eine Gruppe -CH=CH- oder -C≡C- bedeutet, zur Sättigung der Mehrfachbindung in der Seitenkette hydriert, oder

d) zur Herstellung einer Verbindung der Formel I, worin Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> zusammen die Sauerstoffbrücke -O- bedeuten und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel



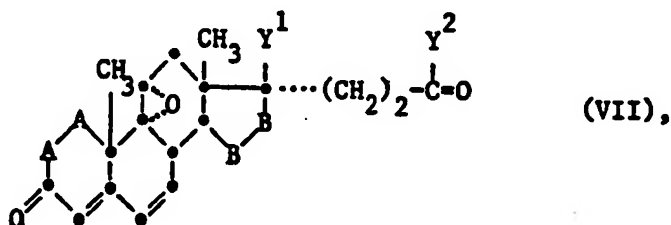
20 worin A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> und X die obengenannten Bedeutungen haben, Y<sup>1</sup> Hydroxyl und Y<sub>0</sub> eine Abgangsgruppe bedeutet, unter Abspaltung der Gruppe Y<sub>0</sub> cyclisiert, oder

e) zur Herstellung einer Verbindung der Formel I, worin R<sup>1</sup> Wasserstoff und R<sup>2</sup> eine Niederalcoxycarbonylgruppe bedeutet und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, ein Verbindung der Formel



40 worin A-A, B-B, X, Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben, R<sup>1</sup> Wasserstoff und R<sub>0</sub> freies Carboxyl bedeutet, oder ein reaktionsfähiges Derivat oder Salz einer solchen Verbindung, in Ester umwandelt, oder

f) zur Herstellung einer Verbindung, worin R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> zusammen eine Methylenbrücke darstellen und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, an eine Verbindung der Formel



60 worin A-A, B-B, Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben, die Methylenbrücke anlagert, und, wenn erwünscht,

g) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin A-A für -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-steht, mit einem Dehydrierungsmittel zur Einführung der 1,2-Doppelbindung behandelt, und/oder

h) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> je eine Hydroxylgruppe bedeutet, durch Abspaltung der Elemente von Wasser zur Verbindung der Formel I, worin Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> zusammen die

Sauerstoffbrücke darstellen, cyclisiert, und/ der

i) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin X für zwei Wasserstoffatome steht, zu einer entsprechenden Verbindung, worin X für Oxo steht, oxidiert, und/oder

j) in einer erhaltenen Verbindung der Formel I, worin X zwei Wasserstoffatome bedeutet und je Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> eine freie Hydroxylgruppe darstellen, die endständige Hydroxylgruppe acyliert, und/oder

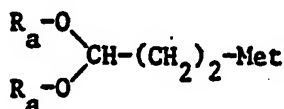
k) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin X für Oxo, Y<sup>1</sup> für Hydroxyl und Y<sup>2</sup> für Hydroxyl oder Niederalkoxy stehen, oder beide zusammen die Sauerstoffbrücke -O- darstellen, in ein Salz der entsprechenden 17β-Hydroxy-21-carbonsäure der Formel I, worin X für Oxo und je Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> für Hydroxyl stehen, überführt und/oder ein solches Salz zur freien Säure und/oder die freie Säure oder ein Salz davon zum Niederalkylester umwandelt.

Verfahrensvariante a), d. h. die Epoxidierung der 9(11)-Doppelbindung, erfolgt in an sich bekannter Weise durch das Behandeln des Ausgangsmaterials der Formel II mit einer Peroxysäure, vorzugsweise einer organischen Peroxysäure, z. B. einer aliphatischen Peroxysäure, wie insbesondere Perameisensäure oder Peressigsäure, oder vorzugsweise einer aromatischen Peroxysäure. Von den letztgenannten verwendet man vorteilhaft die Perbenzoesäure oder eine substituierte Perbenzoesäure, wie m-Chlorperbenzoesäure oder Monoperoxyphthalsäure (Perphthalsäure). Die Reaktion wird vornehmlich in einem inerten organischen Lösungsmittel ausgeführt, z. B. in einem Alkan, wie Pentan, Hexan oder Heptan, einem halogenierten Niederalkan, wie insbesondere Methylchlorid, Chloroform oder 1,2-Dichlorethan, oder einem offenkettigen oder cyclischen Ether, wie insbesondere Diethylether, Dioxan oder Tetrahydrofuran, oder einem zweckmässigen Gemisch davon. Die Reaktionstemperatur soll in der Regel nicht eine solche übersteigen, bei welcher die spontane Zersetzung des Reaktionsmittels schneller als die Epoxidierungsreaktion verläuft, vornehmlich arbeitet man bei Zimmertemperatur oder vorzugsweise unterhalb dieser bis zu etwa -20°C, insbesondere zwischen -10 bis +10°C.

Ausgangsstoffe der Formel II, sofern sie nicht bekannt sind, können durch an sich bekannte Analogieverfahren hergestellt werden, z. B. analog einer der nachfolgend beschriebenen Verfahrensvarianten b) - k), oder deren Kombination, ausgehend von bekannten Ausgangsmaterialien, z. B. von entsprechend substituierten 17-Oxoderivaten der Androstan-Reihe durch den konventionellen Aufbau der 3-Hydroxypropyl-Seitenkette bzw. des Spiro-Rings. Alternativ kann man auch eine Verbindung, die analog einer Verbindung der Formel I ist, aber anstelle des 9,11-Epoxyrings eine 11α- oder 11β-Hydroxylgruppe enthält, dehydratisieren; die 11-Hydroxyverbindung kann z. B. durch mikrobiologisches Hydroxylieren einer 9,11-unsubstituierten Verbindung erhalten werden.

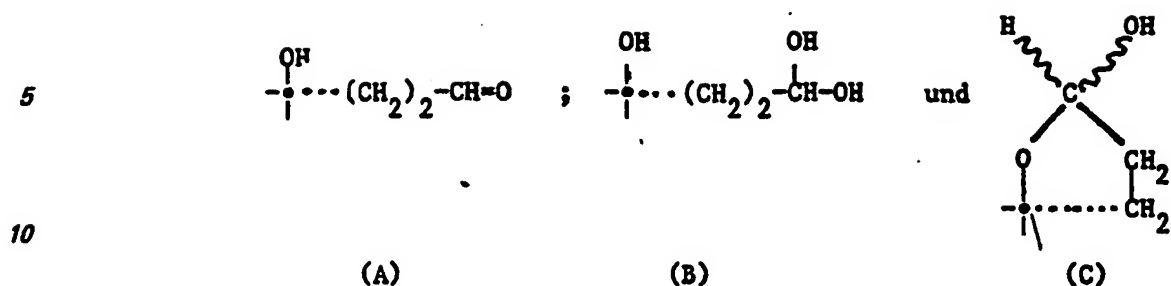
Verfahrensvariante b) erfolgt ebenfalls in an sich bekannter Weise unter Anwendung von konventionellen Oxidations-Mitteln und -Verfahren, die zur Umwandlung einer Hydroxylgruppe in die Oxogruppe gebräuchlich sind. Als bevorzugte Oxidationsmittel verwendet man dabei Verbindungen des 6-wertigen Chroms, wie Chromtrioxid, Chromsäure und ihre Metallsalze, insbesondere Alkalimetallsalze, und als bevorzugtes Reaktionsmedium Niederalkylcarbonsäuren, wie Essig- und Propionsäure, oder Pyridin oder Aceton, gegebenenfalls unter Verdünnung mit einem halogenierten Niederalkan, wie Dichlormethan oder Chloroform. Die Reaktionsbedingungen kann man dem spezifischen Charakter der Hydroxylgruppe im Ausgangsmaterial und der Oxogruppe im Produkt näher anpassen: für die Oxidation einer allylischen 3-Hydroxylgruppe werden milde Bedingungen, wie Kühlung zu einer Temperatur unterhalb Zimmertemperatur, z. B. auf etwa -10 bis +10°C bevorzugt; für die Oxidation zur Carboxylgruppe, sei es die freie oder die lactonisierte Carboxylgruppe, sind energiereichere Bedingungen zweckmässig; wie verlängerte Reaktionszeit, Reaktionstemperaturen im Bereich oder oberhalb (bis etwa 50°C) der Zimmertemperatur und/oder wässrige Schwefelsäure als Lösungsmittel für das Oxidationsmittel (z. B. in Form einer 8N-Lösung als s.g. Jones-Reagens). Alternativ kann man die Oxidation einer allylischen 3-Hydroxylgruppe auch mit Mangandioxid in einem halogenierten Niederalkan, wie Chloroform, bei Temperaturen von der Zimmertemperatur bis zur Siedetemperatur des Reaktionsgemisches, oder aber mit Aluminiumisopropylat und einem Keton, wie insbesondere Aceton oder Cyclohexanon, bei Temperaturen von der Zimmertemperatur bis zur Siedetemperatur des Gemischs, durchführen.

Ausgangsstoffe der Formel III, sofern sie nicht bekannt sind, sind durch an sich bekannte Verfahren der Steroidchemie, z. B. durch die unter Verfahrensvarianten a) und/oder c) - k) beschriebenen Methoden, und deren zweckmässige Kombination erhältlich. So wird z. B. ein Ausgangsstoff der Formel III, worin Z<sup>1</sup> für Oxo und Y<sup>1</sup>, Y<sup>2</sup> und Z<sup>2</sup> je für Hydroxyl (wobei das letztgenannte Symbol zusätzlich ein Wasserstoff enthält) steht, dadurch erhalten, dass man eine entsprechende 17-Oxoverbindung unter vorübergehendem Schutz der 3-Oxogruppe mit einem Organometallderivat der Formel



worin Met ein Alkalimetall oder die Halogenmagnesiumgruppe eines entsprechenden Grignard-Reagens und R<sub>a</sub> je ein Niederalkyl oder beide zusammen CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub> oder Trimethylen bedeuten, umgesetzt und die Oxo-Schutzgruppen abgespalten. Das erhaltene Produkt liegt als Gemisch von mehreren Tautomeren, zum Teil auch hydratisierten Formen vor, wie sie den Titeln entsprechen





15 entsprechen, die sich jedoch bei Oxidation einheitlich verhalten. Verbindungen der Formel III, worin Z<sup>1</sup> für -OH zusammen mit Wasserstoff steht, werden erhalten, wo immer eine entsprechende 3-Oxoverbindung der Einwirkung eines üblichen Reduktionsmittels ausgesetzt wird, z. B. zugleich mit dem 21-Formyl bei Reduktion des letztgenannten 21-Carbaldehyds mit einem komplexen Hydrid.

20 Auch Verfahrensvariante c) erfolgt in an sich bekannter Weise unter Anwendung von konventionellen Hydrierungsmitteln unter allgemein bekannten Reaktionsbedingungen der katalytischen Hydrierung. Dabei arbeitet man mit Wasserstoffgas bei normalem oder erhöhtem Druck unter Bedingungen der heterogenen oder homogenen Katalyse. Als Katalysatoren für die erstere sind fein verteilte Metalle, z. B. Raney-Metalle, wie Raney-Nickel, oder Edelmetalle, wie Palladium, Platin oder Rhodium, welche gegebenenfalls auf einem Träger, wie Calciumcarbonat oder Bariumsulfat, verteilt sind, besonders gut geeignet. Für die homogene Katalyse verwendet man insbesondere komplexe Rhodiumverbindungen, z. B. Tris-(triphenylphosphin)-rhodium(I)-chlorid. Die Bedingungen sind so zu wählen, dass die 1,2- und/oder 4,5-Doppelbindung nicht mitreduziert wird.

30 Ausgangsstoffe der Formel IV, sofern sie nicht bekannt sind, sind durch an sich bekannte Analogieverfahren der Steroidchemie, z. B. durch die unter Verfahrensvarianten a), b) und/oder d) bis k) beschriebenen Methoden, und deren zweckmässige Kombination erhältlich. So wird z. B. ein Ausgangsstoff der Formel IV, worin W den Rest -C≡C- darstellt, erhalten, indem man eine geeignete 17-Oxoverbindung mit einer Ethinyl-Organometall-Verbindung, insbesondere Ethinyl-Alkalimetallverbindung, z. B. Natrium- oder Kaliumacetylid oder insbesondere Lithiumacetylid, umsetzt. Im letzten Fall ist besonders vorteilhaft, das Lithiumacetylid in Form seines Komplexes mit Ethylendiamin zu verwenden. Den eingeführten Ethinylrest kann man dann in 35 zweiter Stufe carboxylieren, indem man in ihm das endständige Wasserstoffatom durch Behandlung mit einer Grignard-Verbindung und die nachfolgende Umsetzung des entstandenen ω-Magnesiumhalogenids mit Kohlendioxid gegen eine Carboxylgruppe austauscht. Die 3-Oxogruppe wird in der Regel bei dieser Umsetzung in der üblichen Weise geschützt. Alternativ kann man auch ein geeignetes Organometallderivat der Propiolsäure in analoger Weise einsetzen.

40 Rein formell, ungeachtet des Reaktionsmechanismus, erfolgt Verfahrensvariante d) durch gleichzeitiges Abspalten der Abgangsgruppe Y<sub>0</sub> und des Wasserstoffatoms der 17β-Hydroxylgruppe Y<sup>1</sup> unter Bildung der Sauerstoffbrücke -O-. Bei praktischer Durchführung wendet man an sich bekannte, zur Schliessung eines gesättigten Furanrings gebräuchliche Analogieverfahren der organischen Chemie an, wobei man bei der Auswahl von Reaktionsbedingungen und -mitteln jeweils spezifische Eigenschaften der Abgangsgruppe Y<sub>0</sub> berücksichtigt.

45 Eine bevorzugte Abgangsgruppe Y<sub>0</sub> in Verbindungen der Formel V, worin X für Oxo steht, ist eine Aminogruppe Am. Die Aminogruppe Am ist vorzugsweise eine tertiäre Aminogruppe, insbesondere eine Diniederalkylaminogruppe, wie vor allem die Dimethylamino- und Diethylaminogruppe, und bildet mit der benachbarten Carbonylgruppe eine gegebenenfalls N,N-disubstituierte 21-Carboxamid-Gruppierung -C(=O)-Am, worin Am die obige Bedeutung hat. Die Überführung eines solchen Ausgangsstoffes in ein Lacton der Formel I, worin Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> zusammen die Sauerstoffbrücke -O- darstellen und X für Oxo steht, erfolgt in an sich bekannter Weise durch saure Mittel, vornehmlich durch die Behandlung mit einem sauren Ionenaustauscher in H-Cyclus. Der amidische Ausgangsstoff kann man in an sich bekannter Weise z. B. dadurch herstellen, dass man eine entsprechende 17-Oxoverbindung unter vorübergehendem konventionellem Schutz der 3-Oxogruppe (z. B. als Ketal oder Thioether) in Dimethylsulfoniummethylid, z. B. gemäss dem in der U.S. Patentschrift Nr. 3 320 242 beschriebenen Verfahren, umsetzt und das erhaltene 17β,20-Epoxy-17α-methyl-steroid mit dem α-Carbanion eines N,N-Diniederalkylacetamids (bzw. einem am Methyl durch ein Alkalimetall, wie Natrium oder Lithium, metallierten N,N-Diniederalkylacetamid) in an sich bekannter Weise kondensiert.

50 Eine andere vorteilhafte Abgangsgruppe Y<sub>0</sub>, die insbesondere für Verbindungen, worin X zwei Wasserstoffatome bedeutet, geeignet ist, ist eine quaternäre Ammoniumgruppe Am<sup>+</sup> in Form der Base; vorzugsweise ist die Gruppe Am<sup>+</sup> eine Triniederalkylammoniumgruppe wie insbesondere die Trimethylammoniumgruppe. Die Cyclisierung der quaternären Base der Formel V, worin X für zwei Wasserstoffatome und Y<sub>0</sub> für Am<sup>+</sup> OH<sup>-</sup> steht, zur Verbindung der Formel I, worin Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> zusammen die Sauerstoffbrücke darstellen, erfolgt durch Erhitzen der Base, gegebenenfalls in einem hochsiedenden organischen Lösungsmittel, wie Ethylenglykol, auf die Zersetzungstemperatur. Den entsprechenden

Ausgangsstoff kann man in an sich bekannter Weise herstellen. Dazu behandelt man ein entsprechend 17-Oxoverbindung unter v rübergeh ndem konventionellem Schutz der 3-Oxogruppe mit einer Organometallverbindung der Formel

5  $R_c-(CH_2)_3-M$ ,  
worin

M für eine Gruppierung MgX, in welcher X ein Halogenatom ist, oder für ein Alkalimetallatom, insbesondere ein Lithiumatom, steht, und

10  $R_c$  eine Diniederalkylaminogruppe, vorzugsweise die Dimethylaminogruppe, bedeutet. Eine dadurch entstandene 17 $\beta$ -Hydroxy-17 $\alpha$ -(3-diniederalkylaminopropyl)-Verbindung wird dann durch die Anlagerung eines Niederalkylesters einer starken Säure, z. B. eines Niederalkylsulfats oder Niederalkylhalogenids, wie insbesondere Methyljodids, in ein entsprechendes quaternäres Triniederalkylammoniumsalz umgewandelt. Aus diesem wird die entsprechende quaternäre Base durch

15 Alkalimetall- oder Erdalkalimetallhydroxid, wie Kalium-, Natrium- oder Bariumhydroxid, freigesetzt.

Eine andere vorteilhafte Abgangsgruppe  $Y_0$  in Verbindungen der Formel V, worin X zwei Wasserstoffatome bedeutet, ist eine reaktive veresterte Hydroxylgruppe. Die Ester-bildende Komponente ist dabei z. B. eine sauerstoffhaltige anorganische Säure, wie Schwefelsäure, schweflige Säure, Phosphorsäure, phosphorige Säure oder ein Substitutionsderivat davon, in welchem eine oder mehrere der Hydroxylgruppen durch

20 Halogen, insbesondere Chlor, ersetzt sind (d.h. ein Säurerest vom Typ  $ClSO_2$ -,  $ClSO$ -,  $Cl_2P$ -,  $Cl_2P(=O)$ - oder  $Cl_4P$ -), oder eine sauerstofffreie anorganische Säure, insbesondere eine Halogenwasserstoffsäure, wie Chlor-, Brom- oder Jodwasserstoffsäure, oder aber eine starke organische Säure, z. B. Oxalsäure oder insbesondere eine Sulfonsäure, wie eine aliphatische oder aromatische carbocyclische Sulfonsäure, z. B. insbesondere Methan-, Ethan-, Trifluormethan-, bzw. Benzol-, p-Toluol-, oder p-Brombenzol-sulfonsäure. - Die Cyclisierung durch die Abspaltung einer solchen reaktiven veresterten Hydroxylgruppe erfolgt durch Behandeln mit einem

25 anorganischen oder organischen basischen Mittel. Anorganische basische Mittel zu diesem Zweck sind z. B. Hydroxide von Alkali- und Erdalkalimetallen, wie Natrium oder Kalium bzw. Barium oder Calcium, sowie deren Salze mit schwachen anorganischen oder organischen Säuren, wie insbesondere Carbonate und Hydrocarbonate bzw. Acetate und Formiate. Organische basische Mittel zu diesem Zweck sind beispielsweise

30 tertiäre Basen aliphatischen Charakters, wie tertiäre Amine abgeleitet von Niederalkyl- und Benzyl-Resten (z. B. Triethylamin Benzyl-dimethyl-amin, Diisopropyl-ethyl-amin, Diisopropyl-benzyl-amin Dibenzyl-methyl-amin oder Dimethyl-butyl-amin) und ihre heterocyclischen gesättigten Analoga (z. B. N-Methylpyrrolidin, N-Methylpiperidin, N-Benzylpiperidin oder N,N'-Dimethylpiperazin), oder insbesondere aromatische heterocyclische Basen, wie Pyridin und seine C-methylierten Analoga (z. B. Collidin) oder Chinolin. - Eine

35 besonders vorteilhafte Durchführung dieser Verfahrensvariante besteht darin, dass man eine im Reaktionsgemisch gebildete reaktive veresterte Hydroxylgruppe *in situ* abspaltet, d. h. unmittelbar danach, als sie im selben Reaktionsmedium durch die Veresterung der endständigen Hydroxylgruppe (d. h. der durch das Symbol  $Y^2$  bezeichneten) in einer Verbindung der Formel I mittels eines reaktionsfähigen Säurederivats in einem basischen Medium entstanden ist. Ein reaktionsfähiges Säurederivat ist dabei insbesondere ein

40 Säurehalogenid, wie Säurechlorid, das sich von einer der oben genannten sauerstoffhaltigen anorganischen und organischen Säuren ableitet. Als ein typisches derartiges Reaktionsmittel ist Methansulfochlorid und ganz besonders p-Toluolsulfochlorid bevorzugt, als Reaktionsmedium kommt vor allem eine aromatische heterocyclische Base, wie Pyridin, in Betracht. Auf diese Weise werden Endstoffe der Formel I, worin X für zwei H-Atome und je  $Y^1$  und  $Y^2$  für Hydroxyl stehen, zu Endstoffen der Formel I, worin X für zwei H-Atome und

45  $Y^1$  zusammen mit  $Y^2$  für -O- stehen, cyclisiert.

Verfahrensvariante e) wird auch in an sich bekannter Weise durchgeführt. Üblicherweise erfolgt die Umwandlung der Säure der Formel VI in den gewünschten Ester der Formel I durch eine der zahlreichen konventionellen Veresterungsmethoden, z. B. durch Behandeln mit einem Niederalkanol oder einem

50 reaktionsfähigen Derivat davon, gegebenenfalls in Gegenwart von Katalysatoren, insbesondere sauren Katalysatoren, und/oder wasserentziehenden Mitteln, z. B. eines symmetrisch substituierten Carbodiimids, wie insbesondere des N,N'-Dicyclohexylcarbodiimids. Unter sauren Katalysatoren kommen vor allem starke anorganische Säuren, wie Schwefel-, Phosphor- und Perchlorsäure, sowie organische Sulfonsäuren, wie Methan-, Benzol- oder p-Toluolsulfonsäure, in Betracht; der entsprechende Alkohol wird im Überschuss, meistens zugleich als Lösungsmittel, genommen. Alternativ kann man auch mit einem Diazoalkan, vor allem

55 Diazomethan, in an sich bekannter Weise verestern oder die freie Säure in ein reaktionsfähiges Derivat davon, wie ein Chlorid oder Anhydrid, z. B. gemischtes Anhydrid mit Trifluoressigsäure, umwandeln und dieses mit dem entsprechenden Niederalkanol reagieren lassen. - Ausgangsstoffe der Formel VI, sofern sie nicht bekannt sind, werden durch an sich bekannte Analogieverfahren hergestellt, z. B. durch Anlagerung v n Cyanwasserstoff an die 6,7-Doppelbindung einer geeigneten 3-Oxo-4,6-dien-Verbindung (siehe unten) und eine

60 konventionelle Umwandlung der Cyanogruppe in die Carbonylgruppe (z. B. durch Hydrolyse der durch Reduktion zur Formylgruppe und anschließende Oxidation).

Verfahrensvariante f) wird auch in an sich bekannter Weise unter Anwendung von konventionellen Analogieverfahren zur Anlagerung der Methylengruppe an eine Doppelbindung durchgeführt. Die Anlagerung erfolgt z. B. gemäß einer bevorzugten Variante dadurch, dass man eine 6,7-Dehydroverbindung der Formel VII mit Dimethylx-sulfoniummethylid umgesetzt. Diese Variante hat auch den wesentlichen Vorteil, dass sie eine

sehr hohe Stereospezifität aufweist und vorwiegend 6,7-Methylenverbindungen in der, meistens der  $\alpha$ -Konfiguration, der Methylengruppe liefert. Die Umsetzung wird z. B. zweckmässig so ausgeführt, dass man unter einem inerten Gas, wie in der Stickstoffatmosphäre, und unter Ausschluss von Feuchtigkeit in eine Mineralöl-Dispersion von Natriumhydrid mit Trimethylsulfoxoniumjodid zusammenbringt und Dimethylsulfoxid zusetzt, worauf die Bildung des Dimethylsulfoxoniummethylids stattfindet. Zu diesem in situ hergestellten Reagens wird der 6,7-ungesättigte Steroidausgangsstoff im Mol-Verhältnis (Reagens : Steroid) von etwa 1 : 1 bis 5 : 1 gegeben. Man lässt die Reaktion bei etwa Raumtemperatur ablaufen und behandelt das Reaktionsgemisch mit Wasser, wonach man das Steroid nach üblichen Methoden isoliert. Bei solchen Endstoffen, die alkali-empfindliche Gruppen, wie Lacton- oder Ester-Gruppen enthalten, ist die Zersetzung des Reaktionsgemisches zweckmässig so zu lenken, dass das pH möglichst im neutralen oder schwach sauren Bereich bleibt. Diese Methode ist auch zur Einführung der Methylengruppe in verschiedene Zwischenprodukte bei Herstellung der Ausgangsstoffe der Formeln II bis VI geeignet. - Die für diese Variante benötigten Ausgangsstoffe der Formel VII, sofern sie nicht bekannt sind, können durch an sich bekannte Analogieverfahren erhalten werden, z. B. durch die Wasserabspaltung (Dehydratisieren) der entsprechenden 11 $\alpha$ - oder 11 $\beta$ -Hydroxyverbindungen oder durch Dehydrieren von entsprechenden 6,7-gesättigten Zwischenprodukten.

Gemäss der gewünschtenfalls durchzuführenden Endstoff-Endstoff-Umwandlung g) werden 1,2-gesättigte Verbindungen zu den entsprechenden 1,2-Dehydroderivaten in an sich bekannter Weise dehydriert. Man kann dazu biologische Dehydrierungsverfahren anwenden, z. B. mittels der Mikroorganismen *Corynebacterium simplex* oder *Septomyxa affinis* oder ihrer Enzymsysteme dehydrieren, oder mit Selendioxyd in einem organischen Lösungsmittel, z. B. tert.-Butylalkohol, behandeln. Vorzugsweise dehydriert man jedoch mit 2,3-Dichlor-5,6-dicyan-1,4-benzochinon während mehreren, z. B. 6 - 24 Stunden, und gegebenenfalls bei Siedehitze, in organischen Lösungsmitteln, z. B. aromatischen Kohlenwasserstoffen, wie Benzol oder Xylol, niederen aliphatischen Alkoholen, wie Ethanol, Propanol oder tert.-Butylalkohol, niederen aliphatischen Ketonen, wie Aceton oder 2-Butanon, aliphatischen Estern, wie Ethylacetat, oder cyclischen Ethern, wie Dioxan oder Tetrahydrofuran.

Die gewünschtenfalls durchzuführende Cyclisierung eines offenkettigen Endstoffes zu einem cyclischen gemäss Verfahrensvariante h) erfolgt auch in an sich bekannter Weise. Cyclisierung von Verbindungen der Formel I, worin X für zwei Wasserstoffatome steht, erfolgt z. B. in der bei Verfahrensvariante d) beschriebenen Weise. Endstoffe der Formel I, worin X für Oxo und je Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> für Hydroxyl stehen, d. h. freie 17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäuren, werden in an sich bekannter Weise cyclisiert (lactonisiert), indem man sie z. B. mit einem Wasser-abnehmenden Mittel, z. B. Essigsäureanhydrid, wasserfreiem Kupfersulfat, Molekularsieben oder Dicyclohexylcarbodiimid, in einem inerten organischen Lösungsmittel behandelt. Die Lactonisierung kann auch spontan, besonders unter sauren Bedingungen und/oder bei erhöhter Temperatur, eintreten und wird z. B. durch azeotropische Entwässerung vervollständigt.

Die gewünschtenfalls durchzuführende Oxidation der Methylengruppe im Spiro-Ring E zur Carbonylgruppe gemäss Verfahrensvariante i) erfolgt auch mittels an sich bekannter Methoden zur Oxidation eines Tetrahydrofuranrings zum entsprechenden Lactonring. Vornehmlich werden dazu Verbindungen des sechswertigen Chroms verwendet und die Reaktion wird unter analogen Bedingungen durchgeführt, wie es z. B. unter Verfahrensvariante b) für die Oxidation von entsprechenden offenkettigen Verbindungen, worin Y<sup>2</sup> für Hydroxyl und X für zwei Wasserstoffatome stehen, zu freien Carbonsäuren oben beschrieben wurde.

Die gewünschtenfalls durchzuführende Verfahrensvariante j) erfolgt gemäss allgemein bekannten üblichen Veresterungsverfahren, vorzugsweise durch Behandeln mit einer Niederalkansäure, wie insbesondere der Ameisensäure, allein, oder aber mit einem reaktionsfähigen Derivat davon, wie Anhydrid oder Halogenid, insbesondere Chlorid, vorzugsweise in Gegenwart einer organischen Base, insbesondere eines tertiärenamins, wie Triethylamin, Dimethylbenzylamin oder N,N-Dimethylanilin, einer gesättigten tertiären heterocyclischen Base, wie N-Ethylpiperidin oder N,N'-Dimethylpiperazin, oder einer aromatischen heterocyclischen Base, wie Chinolin, Collidin, Lutidin und vor allem Pyridin. Man kann auch zusätzlich von inerten aprotischen organischen Lösungsmitteln als Reaktionsmedium Gebrauch machen.

Die gewünschtenfalls durchzuführenden Umwandlungen gemäss Verfahrensvariante k) werden mittels allgemein bekannter, konventioneller Methoden durchgeführt. Erhaltene Lactone und 22-Ester kann man in an sich bekannter Weise in die entsprechenden 17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäuren bzw. Salze davon z. B. dadurch umwandeln, dass man sie mit einer Alkali- oder Erdalkalibase hydrolysiert, worauf man gegebenenfalls, wenn die freie Säure erwünscht ist, diese durch Ansäuern freisetzt.

Als Alkali- bzw. Erdalkalibasen verwendet man z. B. entsprechende Hydroxide, wie Natrium- und insbesondere Kaliumhydroxid, Carbonate, wie Natrium- und Kaliumcarbonat, oder Hydrogenacarbonate, wie Natrium- und Kaliumhydrogencarbonat; als Reaktionsmedium verwendet man zweckmässig Gemische von Wasser mit einem oder mehreren organischen Lösungsmitteln, vorzugsweise mit solchen, die mit Wasser mischbar sind, z. B. mit Niederalkanol, wie Methanol, Ethanol oder Isopropylalkohol, mit cyclischen Ethern, wie Tetrahydrofuran oder Dioxan, mit Niederalkanonen, wie Aceton oder 2-Butanon, oder mit Nieralkylamid oder Nieralkylphosphat Carbonsäuren, unter diesen insbesondere mit N,N-Dimethylformamid. Vorzugsweise verwendet man nicht mehr als eine äquivalente Menge Base und vermeidet energische Reaktionsbedingungen, welche andere Sauerstofffunktion an einträchtigen könnten. Wenn eine Ester-Gruppe in der 7-Stellung vorhanden ist, so kann sie unter den oben geschilderten milden Bedingungen in der Regel intakt beibehalten werden, da sie wesentlich langsamer als die veresterte oder lactonisierte 21-Carboxyl-

gruppe hydrolysiert wird.

Die derart erhaltenen Alkalimetallsalze der Erdalkalimetallsalze können in die entsprechend freien 17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäuren umgewandelt werden, indem eine Lösung, bzw. Suspension eines Salzes in Wasser oder einem Wasser enthaltenden organischen Lösungsmittel angesäuert wird. Die Salze können auch, z. B. mit einem Diniederalkylsulfat oder Niederalkylhalogenid, in die Ester umgewandelt werden. - Freie 17 $\beta$ -Hydroxy-21-carbonsäuren kann man auch gewünschtenfalls durch Behandeln mit einer entsprechenden Base in Salze, z. B. in Ammoniumsalze und Salze organischer Basen, umwandeln, oder aber, z. B. in einer unter e) beschriebenen Weise, verestern.

Die Erfindung betrifft auch diejenigen Ausführungsformen der obigen Verfahren, bei denen man von einer auf irgendeiner Stufe als Zwischenprodukt erhältlichen Verbindung ausgeht und die fehlenden Schritte durchführt, oder bei denen ein Ausgangsstoff unter den Reaktionsbedingungen gebildet wird.

Pharmazeutische Präparate der vorliegenden Erfindung enthaltend eine Verbindung der Formel I, oder ein Salz davon, können insbesondere zur Behandlung von Hyperaldosteronismus verschiedenster Formen verwendet werden. Sie enthalten eine wirksame Menge des Wirkstoffes allein oder im Gemisch mit anorganischen oder organischen, festen oder flüssigen, pharmazeutisch verwendbaren Trägerstoffen und, wenn erwünscht, auch mit anderen pharmakologisch bzw. therapeutisch wertvollen Stoffen, und eignen sich insbesondere zu enteralen, z. B. oralen oder rektalen, oder zur parenteralen Verabreichung.

Ohne eine nähere spezifische Angabe ist unter dem Begriff "Wirkstoff" im ganzen nachfolgenden Text eine Verbindung der Formel I, oder ein Salz davon, wie sie eingangs definiert sind, gemeint.

Die vorliegende Erfindung betrifft insbesondere pharmazeutische Zusammensetzungen enthaltend als Wirkstoff eine erfindungsgemässe Verbindung der Formel I (einschliesslich Salze) in Form einer sterilen und/oder isotonischen wässrigen Lösung, oder aber im Gemisch mit mindestens einem festen oder halbfesten Trägerstoff.

Die vorliegende Erfindung betrifft auch Arzneimittel, sowie insbesondere Arzneimittel in Form von Dosierungseinheiten, welche mindestens ein oder mehrere erfindungsgemässen Wirkstoffe allein oder im Gemisch mit einem oder mehreren Trägerstoffen enthalten, insbesondere solche in fester Form.

Die Erfindung betrifft insbesondere Arzneimittel in Form von Tabletten (einschliesslich Lutschtabletten, Granulen und Pastillen), Dragées, Kapseln, Pillen, Ampullen, Trockenvials oder Suppositorien enthaltend den oben definierten Wirkstoff allein oder im Gemisch mit einem oder mehreren Trägerstoffen. Als eine besondere Form dieser erfindungsgemässen pharmazeutischen Zusammensetzungen und Arzneimittel kommen auch solche in Betracht, die neben der erfindungsgemässen Aldosteron-antagonisierenden Verbindung der Formel I (einschliesslich Salze), die in diesem Zusammenhang als Komponente A bezeichnet wird, noch eine in bezug auf Elektrolyte unspezifische Komponente B enthalten.

Als solche in bezug auf Elektrolyt-Ausscheidung unspezifische diuretische Komponente B kommen herkömmliche "klassische" Diuretika oder deren Gemische in Betracht, die sowohl durch renale als auch durch extrarenale Wirkung auf Gewebe die Diurese erhöhen, insbesondere Substanzen mit hemmender Wirkung auf die Rückresorption im Tubulus, wie Saluretika oder Ethacrynsäure und deren Analoge. Insbesondere geeignet als die Elektrolyt-unspezifische Komponente B sind Benzothiadiazin-Derivate, wie Thiazide und Hydrothiazide, ferner Benzolsulfonamide, Phenoxyessigsäuren, Benzofuran-2-carbonsäuren und 2,3-Dihydro-benzofuran-2-carbonsäuren. Die Elektrolyt-unspezifische Komponente B kann aus einem einzelnen Wirkstoff oder einer zweckmässigen Kombination mehrerer Wirkstoffe bestehen, wobei die Wirkstoffe auch mehreren der genannten Stoffgruppen angehören können. - Ganz besonders kommen als Komponente B die folgenden herkömmlichen Diuretika in Betracht:

1-Oxo-3-[3-sulfamyl-4-chlor-phenyl]-3-hydroxyisoindolin,  
6-Chlor-7-sulfamyl-3,4-dihydro-1,2,4-benzothiadiazin-1,1-dioxid,  
3-Cyclopentyl-methyl-6-chlor-7-sulfamyl-3,4-dihydro-1,2,4-benzothiadiazin-1,1-dioxid,  
4-(2-Methylenbutyryl)-2,3-dichlor-phenoxyessigsäure,  
4-Thenoyl-2,3-dichlor-phenoxyessigsäure,  
(1-Oxo-2-methyl-2-phenyl-6,7-dichlor-5-indanyloxy)-essigsäure,  
2-Chlor-4-furfurylamino-5-carboxybenzolsulfonamid,  
2-Phenoxy-3-butylamino-5-carboxybenzolsulfonamid und  
2-Phenoxy-3-[3-(1-pyrrolyl)-propyl]-5-carboxybenzolsulfonamid.

In derartigen erfindungsgemässen pharmazeutischen Zusammensetzungen und Arzneimitteln beträgt das Verhältnis der Komponente A zur Komponente B, bezogen auf die jeweilige mittlere effektive Dosis, etwa 4 : 1 bis etwa 1 : 4, vorzugsweise etwa 3 : 2 bis etwa 2 : 3. Da die mittlere effektive Dosis jeder spezifischen Komponente ein bekannter, oder durch bekannte pharmakologische Testmethoden einfach feststellbarer Wert ist, ist dem Fachmann leicht möglich, innerhalb der oben genannten Grenzen ein geeignetes Verhältnis beider Komponenten jedem Patienten gemäss seinem spezifischen Leiden, allgemeinen Gesundheitszustand, individueller Ansprechbarkeit und Alter, sowie auch dessen Geschlecht, zu verordnen.

Beispielsweise enthalten derartige Kombinationspräparate pro Dosisseinheit 5 bis 150 mg, insbesondere 10 bis 50 mg einer Verbindung der Formel I der ines Salzes davon als Komponente A und, als Komponente B, beispielsweise 10 - 100 mg, insbesondere 25 - 50 mg 2-Chlor-5-[3-hydroxy-1-oxo-isoindolyl-(3)]-benzolsulfonamid der 4-(2-Methylen-butryl)-2,3-dichlorphenoxy-essigsäure, 5 - 50 mg, insbesondere 12 - 25 mg 6-Chlor-7-sulfamyl-3,4-dihydro-1,2,4-benzothiadiazin-1,1-dioxid oder 2-Chlor-4-furfurylamino-5-carboxybenzolsulfonamid, 2 - 20 mg, insbesondere 5 - 10 mg 2-Phenoxy-3-[3-(1-pyrrolyl)-propyl]-5-

carboxybenzolsulfonamid, 0,1 - 1,0 mg, insbesondere 0,25 - 0,5 mg 3-Cyclopentylmethyl-6-chlor-7-sulfamyl-3,4-dihydro-1,2,4-benzothiadiazin-1,1-dioxid oder 2-Phenoxy-3-butylamino-5-carboxybenzolsulfonamid, 100 - 400 mg, insbesondere 200 mg 4-Thenoyl-2,3-dichlor-phenoxyessigsäure und 5 - 25 mg, insbesondere 10 mg racemische (1-Ox-2-methyl-2-phenyl-6,7-dichlor-5-indanyloxy)-essigsäure, der eine halbe Menge der laevo-Form dieser Säure.

Für die Behandlung in einem mittelschweren Fall werden beispielsweise 1 - 3 Dosisseinheiten täglich genommen, die die Wirkstoffe in Gewichtsmengen enthalten, welche an der höheren Grenze der oben erwähnten besonders bevorzugten Dosierung liegen; ein mittelschwerer Fall der essentiellen Hypertonie wird z. B. mit 1 - 3 Dosisseinheiten behandelt, deren Wirkstoffgehalt an der unteren besonders bevorzugten Mengengrenze liegt.

Der Ausdruck "Arzneimittel" ist angewendet zur Bezeichnung von einzelnen abgetrennten Portionen einheitlicher Zusammensetzung, welche für die medizinische Verabreichung geeignet sind. Der Ausdruck "Arzneimittel in Form von Dosierungseinheiten" ist in dieser Beschreibung angewendet zur Bezeichnung von einzelnen abgetrennten Portionen einheitlicher Zusammensetzung, welche für die medizinische Verabreichung geeignet sind und je einzeln eine spezifische Menge des erfindungsgemässen Wirkstoffes enthalten, die etwa 0,05 bis etwa 2, vorzugsweise etwa 0,1 bis etwa 1 Tagesdosis entspricht.

Die Trägerstoffe zur Verwendung in den pharmazeutischen Zusammensetzungen sind allgemein bekannte Materialien.

Die erfindungsgemässen pharmazeutischen Zusammensetzungen enthalten vorzugsweise von etwa 0,1 bis zu etwa 99,5, insbesondere von etwa 1 bis zu etwa 90 Gewichts-% des Wirkstoffes.

Die empfohlene Tagesdosis des Wirkstoffes der Formel I (einschliesslich Salze) für einen 75 kg schweren Warmblüter beträgt etwa 5 - 200 mg, vorzugsweise etwa 10 - 100 mg, sie kann jedoch innerhalb weiten Grenzen in Abhängigkeit von Species, Alter und der individuellen Ansprechbarkeit variieren und die obere Mengengrösse überschreiten.

Die Herstellung der obgenannten erfindungsgemässen pharmazeutischen Zusammensetzungen, Präparaten, Arzneimitteln und Arzneimitteln in Form von Dosierungseinheiten erfolgt mittels konventioneller, an sich bekannter Herstellungsverfahren der pharmazeutischen Industrie, z. B. mittels üblicher Misch-, Granulier-, Tablettier-, Dragier-, Lösungs- und Lyophilisierungsverfahren, wobei gewünschtenfalls unter keimfreien Bedingungen gearbeitet wird oder ein Zwischenprodukt oder ein fertiges Produkt sterilisiert wird.

Die vorliegende Erfindung betrifft auch die Anwendung der Verbindungen der Formel I (einschliesslich Salze) zur Bekämpfung von verschiedensten Formen des Hyperaldosteronismus im Mensch und anderen Warmblütern, sowie eine entsprechende therapeutische Methode, die durch die Verabreichung einer wirksamen Dosis mindestens eines der erfindungsgemässen Wirkstoffe allein oder zusammen mit einem oder mehreren Trägerstoffen oder in einer Arzneimittelform charakterisiert ist. Die erfindungsgemässen Wirkstoffe werden dabei enteral, z. B. rektal oder vor allem oral, oder parenteral, wie insbesondere intravenös, verabreicht. Eine besondere Anwendung der erfindungsgemässen Verbindungen ist dadurch gekennzeichnet, dass man eine erfindungsgemässe Verbindung der Formel I, oder ein Salz davon, als die Aldosteron-antagonisierende Steroid-Komponente A, und eine in bezug auf die Elektrolytausscheidung unspezifische diuretische Komponente (Komponente B) gleichzeitig bzw. gemeinsam, insbesondere in Form einer entsprechenden pharmazeutischen Zusammensetzung oder eines Arzneimittels, verabreicht.

In den folgenden Beispielen, welche die Erfindung weiter illustrieren, ohne sie dabei einzuschränken, sind die Temperaturen in Celsiusgraden angegeben. Alle Schmelzpunkte sind unkorrigiert.

#### Beispiel 1

Eine Lösung von 100 mg 7 $\alpha$ -Methoxycarbonyl-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion in 2 ml Methylenchlorid wird mit 75 mg 90-%-iger m-Chlorperbenzoesäure versetzt und 18 Stunden bei ca. 4° und anschliessend noch 7 Stunden bei Zimmertemperatur stehen gelassen. Nach dem Verdünnen mit Methylenchlorid wird das Gemisch nacheinander mit 10-%-iger Kaliumjodidlösung, 10-%-iger Natriumthiosulfatlösung, eiskalter gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung und Wasser gewaschen, getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das amorphe Rohprodukt wird durch präparative Dünnschichtchromatographie an Kieselgel im System Methylenchlorid-Aceton (85 : 15) getrennt. Die Hauptzone wird mit 100 ml Ethylacetat eluiert und eingedampft. Das resultierende kristalline 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spiroxa-4-en-3,21-dion wird aus Methylenchlorid/Ether umgelöst, Smp. 239 - 241°.

In analoger Weise wird 7 $\alpha$ -Methoxycarbonyl-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion zum 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4-en-3,21-dion umgewandelt.

Der Ausgangsstoff kann folgendermassen hergestellt werden:

a) Eine eiskalte Lösung von 0,636 ml wasserfreier Blausäure in 6,44 ml Benzol wird unter Feuchtigkeitsausschluss innert 1,5 St. unter Eiskühlung und Rühren mit einer Lösung von 3,54 ml Triethylaluminium in 9,66 ml Benzol versetzt und anschliessend 16 Stunden bei Zimmertemperatur rühren gelassen. Die erhaltene Diethylaluminiumcyanid-Lösung wird zu einer Lösung von 2,0 g 20-Spiroxa-4,6,9(11)-trien-3,21-dion [vgl. J. Med. Chem., 6, (1963) 732 - 735] in 40 ml Tetrahydrofuran zugegeben, 30 Minuten unter Rückfluss erhitzt und abgekühlt. Die Reaktionslösung wird unter Rühren in 40 ml 1N Natriumhydroxid-Lösung



gegossen und zweimal mit Ethylacetat extrahiert. Die organische Phase wird nacheinander mit gesättigter Kochsalzlösung und eiskalter verdünnter Salzsäure gewaschen, getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das erhaltene ölige Rohprodukt liefert nach Chromatographie an Kieselgel durch Eluieren mit einem Gemisch von Hexan-Ether-Methanol (2 : 9 : 1) 7 $\alpha$ -Cyano-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion, Smp. 241 - 243°.

In analoger Weise wird 15 $\beta$ ,16 $\beta$ -Methylen-20-spiroxa-4,6,9(11)-trien-3,21-dion (siehe Beispiel 7, Herstellung der Ausgangsstoffe) zum 7 $\alpha$ -Cyano-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion umgewandelt.

b) 400 mg 7 $\alpha$ -Cyano-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion aus Stufe a) werden in 16 ml Benzol gelöst, bei einer Temperatur von 10° mit 4,8 ml einer 20-%-igen (G/V)-Lösung von Diisobutyl-aluminiumhydrid in Toluol versetzt und 30 Minuten unter Eiskühlung gerührt. Das Gemisch wird auf Zimmertemperatur erwärmt, weitere 10 Minuten gerührt, mit 8,0 ml Benzol verdünnt und nochmals 20 Minuten bei Zimmertemperatur weitergerührt. Unter Kühlung mit Eis-Kochsalz werden zum Reaktionsgemisch bei einer Innentemperatur von max. 10° zuerst 4,8 ml Ethylalkohol und anschließend 48 ml Wasser zuge tropft, und das Gemisch wird während 5 Stunden unter Rückfluss erhitzt und anschließend abgekühlt. Das Gemisch wird mit eiskalter verdünnter Salzsäure angesäuert, mit Chloroform extrahiert und die organische Phase im Wasserstrahlvakuum eingedampft.

In analoger Weise erhält man aus 7 $\alpha$ -Cyano-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion das entsprechende 7 $\alpha$ -Formyl-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion.

c) Das rohe 7 $\alpha$ -Formyl-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion aus Stufe b) wird in 20 ml Aceton gelöst, bei einer Temperatur von 7 - 10° mit 1,2 ml einer 8-N Lösung von Chromtrioxid in wässriger Schwefelsäure versetzt und 1 Stunde unter Eiskühlung gerührt. Das Gemisch wird mit Eiswasser verdünnt, mit Chloroform extrahiert und die organische Phase einmal mit Wasser gewaschen und zweimal mit je 40 ml gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung extrahiert. Die vereinigten alkalischen Auszüge werden unter Eiskühlung mit 4-N Salzsäure angesäuert und 10 Minuten stehen gelassen. Aus dem milchigen Gemisch wird das Produkt in Chloroform aufgenommen und nach Trocknen im Wasserstrahlvakuum eingedampft.

Die resultierende amorphe 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure wird ohne zusätzliches Reinigen weiterverarbeitet.

In analoger Weise erhält man aus 7 $\alpha$ -Formyl-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion die 3,21-Dioxo-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure.

d) Eine etherische Diazomethanol-Lösung wird zu einer Lösung von 235 mg 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure in 2,35 ml Methylenchlorid solange zuge tropft, bis die Entwicklung von Stickstoff aufhört. Nach 20 Minuten bei Zimmertemperatur wird die gelbe Reaktionslösung vorsichtig eingedampft und der Rückstand einmal aus Methylenchlorid-Ether-Petrolether umgelöst, wodurch 7 $\alpha$ -Methoxycarbonyl-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion, Smp. 205 - 206°, resultiert.

In analoger Weise, ausgehend von der 3,21-Dioxo-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure, erhält man ihren entsprechenden Methylester.

## Beispiel 2

Ein Gemisch von 3,9 g 7 $\alpha$ -Methoxycarbonyl-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion, 1,95 g Dikaliumhydrogenphosphat, 5,85 ml Trichloracetonitril, 17,5 30-%-iger wässriger Wasserstoffperoxidlösung und 89 ml Methylenchlorid wird bei Raumtemperatur 2 Stunden intensiv gerührt, mit weiterem Methylenchlorid verdünnt, nacheinander mit 10-%-iger Kaliumjodidlösung, 10-%-iger Natriumthiosulfatlösung, eiskalter gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung und Wasser gewaschen, getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das amorphe Rohprodukt wird durch präparative Dünnschichtchromatographie an Kieselgel im System Methylenchlorid-Aceton (85 : 15) getrennt. Die Hauptzone wird mit 100 ml Ethylacetat eluiert und eingedampft. Das resultierende kristalline 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spiroxa-4-en-3,21-dion vom Smp. 239-241° ist mit dem Produkt des Beispiels 1 identisch.

## Beispiel 3

a) Eine Suspension von 13,0 g 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure (vgl. Beispiel 1c), 5,2 ml 1,5-Diazabicyclo(5,4,0)undec-5-en und 9,5 ml Isopropylbromid in 80 ml Benzol wird 3 Stunden unter Rückfluss gerührt. Nach Abkühlen wird das Reaktionsgemisch mit 800 ml gesättigter NaCl-Lösung versetzt und zweimal mit Ethylacetat extrahiert. Die organischen Phasen werden nacheinander mit verdünnter Salzsäure, verdünnter Natronlauge und gesättigter NaCl-Lösung gewaschen, getrocknet und eingedampft. Das Rohprodukt wird in Chloroform an 30-facher Gewichtsmenge Kieselgel chromatographiert. Die einheitlichen Fraktionen ergeben nach Umlösen aus Methylenchlorid/Ether den 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäureisopropylester, Smp. 138 - 139°.

b) Eine Lösung von 0,2 g 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäureisopropylester in 1,6 ml Methylenchlorid und 0,4 ml Trichloracetonitril wird mit 0,5 ml einer Lösung von 1,1 g Dikaliumhydrogenphosphat in 2,5 ml 30-%-iger Wasserstoffperoxid-Lösung versetzt und 5 Stunden bei 40°

gerührt. Nach erneuter Zugabe von 0,4 ml 30-%-iger Wasserstoffperoxid-Lösung wird 21 Stunden bei 40° weitergerührt. Die übliche Aufarbeitung liefert ein amorphes Rohprodukt, das an 50-facher Gewichtsmenge Kieselgel im System Methylenchlorid-Aceton (98 : 2) chromatographiert wird. Durch Kristallisation der einheitlichen Fraktionen aus Methylenchlorid-Ether erhält man das 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -isopropoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion, Smp. 207 - 209°.

#### Beispiel 4

- a) Eine Suspension von 7,2 g 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure (vgl. Beispiel 1c), 2,88 ml 1,5-Diazabicyclo(5,4,0)undec-5-en und 5,6 ml Ethylbromid in 43 ml Benzol wird 3 Stunden unter Rückfluss gerührt. Nach Abkühlen wird das Reaktionsgemisch mit 400 ml gesättigter NaCl-Lösung versetzt und zweimal mit Ethylacetat extrahiert. Die organischen Phasen werden nacheinander mit verdünnter Salzsäure, verdünnter Natronlauge und gesättigter NaCl-Lösung gewaschen, getrocknet und eingedampft. Das Rohprodukt wird in Chloroform an 30-facher Gewichtsmenge Kieselgel chromatographiert. Die einheitlichen Fraktionen ergeben nach Umlösen aus Methylenchlorid/Ether den 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäureethylester, Smp. 128 - 129°.
- b) Ein Gemisch von 1,93 g 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäureethylester, 19,3 ml Methylenchlorid, 2,89 ml Trichloracetonitril, 365 ml Dikaliumhydrogenphosphat und 8,68 ml 30-%-iger Wasserstoffperoxid-Lösung wird 6 Stunden bei 40° gerührt. Die übliche Aufarbeitung liefert ein amorphes Rohprodukt, das an 50-facher Gewichtsmenge Kieselgel im System Methylenchlorid-Aceton (95 : 5) chromatographiert wird. Durch Kristallisation der einheitlichen Fraktionen aus Methylenchlorid-Ether erhält man das 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -ethoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion, Smp. 177 - 179°.

#### Beispiel 5

- Eine Lösung von 570 mg 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure (siehe Beispiel 1c) in 11,4 ml Methylenchlorid wird mit 430 mg 90-%-iger m-Chlorperbenzoesäure versetzt und 3 Stunden bei Zimmertemperatur stehen gelassen. Unter Eiskühlung wird zu diesem Gemisch eine etherische Diazomethanlösung solange zugegeben, bis keine Stickstoffentwicklung mehr sichtbar ist. Die mit Methylenchlorid verdünnte Reaktionslösung wird nacheinander mit einer 10-%-igen Kaliumjodid-Lösung, 10-%-iger Natriumthiosulfat-Lösung und eiskalter gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung gewaschen, getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das gelartige Rohprodukt wird an der 100-fachen Gewichtsmenge Kieselgel mit einem Gemisch von Methylenchlorid-Aceton (96 : 4) chromatographiert. Das erhaltene 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion ist mit dem Produkt von Beispiel 1 identisch, Smp. 239 - 241° (nach zweimaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether).

#### Beispiel 6

- Eine Lösung von 980 mg 3,21-Dioxo-20-spiroxa-4,9(11)-dien-7 $\alpha$ -carbonsäure (vgl. Beispiel 1c) und 735 mg 90-%-iger m-Chlorperbenzoesäure in 19,6 ml Methylenchlorid wird 3 Stunden bei Zimmertemperatur stehen gelassen. Nach Verdünnen mit Methylenchlorid wird das Gemisch nacheinander mit 10-%-iger Kaliumjodid-Lösung und 10-%-iger Natriumthiosulfat-Lösung gewaschen und mit einer eiskalten 0,5-N Natriumcarbonat-Lösung extrahiert. Die wässrige Phase wird mit Ether gewaschen und gefriergetrocknet. Das pulverige Natriumsalz der 7 $\alpha$ -Carbonsäure wird in 4,9 ml Dimethylformamid suspendiert, mit 1,9 ml Isopropyljodid versetzt und 16 Stunden bei 40° gerührt. Das abgekühlte Reaktionsgemisch wird mit Eiswasser verdünnt und mit verdünnter Salzsäure angesäuert. Der ausgefallene Niederschlag wird abgenutscht, mit Wasser nachgewaschen und in Methylenchlorid gelöst; die Lösung wird nach Trocknen im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das ölige Rohprodukt ergibt nach Lösen in Methylenchlorid, Filtrieren durch Aluminiumoxid (neutral) und Eindampfen das amorphe 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -isopropoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion, welches nach Umlösen aus Methylenchlorid-Ether bei 207 - 209° schmilzt.

#### Beispiel 7

- Eine Lösung von 15,7 g 6 $\beta$ ,7 $\beta$ -Methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion in 628 ml Chloroform wird mit 11,3 g 80-%-iger p-Nitroperbenzoesäure versetzt und 2 Stunden bei Zimmertemperatur stehen gelassen. Nach Verdünnen mit Methylenchlorid wird das Gemisch nacheinander einmal mit 10-%-iger Kaliumjodid-Lösung, 10-%-iger Natriumthiosulfat-Lösung und mit eiskalter verdünnter Natronlauge gewaschen, und die organische

Phase nach Trocknen im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Durch Chromatographie auf einer 150-fachen Gewichtsmenge Kieselgel und Elution mit einem Gemisch von Toluol-Ethylacetat (80 : 20) wird das 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4-en-3,21-dien erhalten, das nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether den Schmelzpunkt von 299 - 301° aufweist.

- 5 In analoger Weise kann 6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ 16 $\beta$ -Bis-methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion zum 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ 16 $\beta$ -bis-methylen-20-spiroxa-4-en-3,21-dion umgewandelt werden.

Die benötigten Ausgangsstoffe können folgendermassen hergestellt werden:

- Unter strengem Ausschluss von Feuchtigkeit wird ein Gemisch von 30,4 g Trimethylsulfoxoniumjodid und 102 ml Dimethylsulfoxid mit 4,37 g einer 72%-igen (G/V) Suspension von Natriumhydrid in Mineralöl versetzt und 1 Stunde bei Zimmertemperatur gerührt. Dieses Gemisch wird mit 7,80 g 20-Spiroxa-4,6,9(11)-trien-3,21-dion [vgl. J. Med. Chem., 6, (1963) 732-735] versetzt und nach dem Nachspülen mit 7,8 ml Dimethylsulfoxid 2 Stunden bei Zimmertemperatur gerührt. Unter gutem Rühren wird das Reaktionsgemisch auf Eiswasser gegossen, mit verdünnter Salzsäure angesäuert und zweimal mit Ethylacetat extrahiert. Die organische Phase wird nacheinander mit einer gesättigten Kochsalz-Lösung, eiskalter verdünnter Natronlauge und nochmals mit 15 der Kochsalz-Lösung gewaschen, getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das Rohprodukt wird anschliessend an einer 50-fachen Gewichtsmenge Kieselgel chromatographiert und mit einem Gemisch von Toluol-Ethylacetat (85 : 15) eluiert. Nach Abdampfen der Lösungsmittel resultiert 6 $\beta$ ,7 $\beta$ -Methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion, Smp. 174 - 178° (nach doppeltem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether).

- 20 In analoger Weise wird auch 6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ 16 $\beta$ -Bis-methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion ausgehend vom 15 $\beta$ 16 $\beta$ -Methylen-20-spiroxa-4,6,9(11)-trien-3,21-dion hergestellt; das letztere kann folgendermassen erhalten werden:

- a) Eine Lösung von 20 g 17 $\alpha$ ,20;20,21-Bis-methylenedioxy-pregn-5-en-3 $\beta$ ,11 $\beta$ -diol (U.S. Patent 3 409 610) in 150 ml Pyridin und 150 g Acetanhydrid wird 1 Stunde unter Rückfluss erhitzt. Die abgekühlte Reaktionslösung wird auf 3000 g Eisflocken unter Rühren gegossen und bis zum Auftauen weiter gerührt. Der Niederschlag wird 25 abgenutscht und an der Luft getrocknet, das rohe 3 $\beta$ ,11 $\beta$ -Diacetoxy-17 $\alpha$ ,20;20,21-bis-methylenedioxy-pregn-5-en wird ohne Reinigung weiterverarbeitet.

- b) 20,3 g des luftgetrockneten 3,11-Diacetats wird unter Aussenkühlung mit Eiswasser unter Rühren portionsweise in 71 ml einer Lösung eingetragen, die durch Einleiten, bei ca. 0°, von 141 g gasförmigem Fluorwasserstoff in eine Lösung bestehend aus 100 ml Isopropylalkohol, 48 g Harnstoff und 9,6 ml Wasser 30 vorher zubereitet wird.

- Das Reaktionsgemisch wird unter der Eiswasserkühlung 1 Stunde gerührt, vorsichtig in eine eiskalte Lösung von 142 g Natriumsulfit in 1015 ml Wasser gegossen und 20 Minuten gerührt. Das Gemisch wird mit Ethylacetat extrahiert und nacheinander mit gesättigter Natriumchloridlösung, eiskalter verdünnter Salzsäure, eiskalter verdünnter Natronlauge und wieder mit verdünnter Kochsalzlösung gewaschen, getrocknet und im 35 Wasserstrahlvakuum eingedampft. Der Rückstand wird an einer 10-fachen Gewichtsmenge Kieselgel chromatographiert. Durch Elution mit einem Gemisch von Methylenchlorid-Aceton (95 : 5) werden einheitliche Fraktionen erhalten, die nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Methanol-Ether 3 $\beta$ ,11 $\beta$ -Diacetoxy-17 $\alpha$ ,21-dihydroxy-pregn-5-en-20-on vom Schmelzpunkt 231 - 233° liefern.

- c) Eine Lösung von 13,8 g der letztgenannten Verbindung in 207 ml Dioxan wird mit 69 g feinpulverigen 40 Mangandioxid versetzt und 3 Stunden am Rückfluss gekocht. Nach Abkühlen auf Zimmertemperatur wird der feste Anteil durch Abnutschen entfernt und mit Chloroform gut nachgewaschen. Das Filtrat wird eingedampft, in Methylenchlorid gelöst und durch eine 10-fache Gewichtsmenge neutrales Aluminiumoxid filtriert. Durch Abdampfen des Lösungsmittels wird kristallines 3 $\beta$ ,11 $\beta$ -Diacetoxy-androst-5-en-17-on erhalten, das nach einmaligem Umkristallisieren aus Methylenchlorid-Petrolether bei 177 - 179° schmilzt.

- 45 d) Ein Gemisch von 7,5 g 3 $\beta$ ,11 $\beta$ -Diacetoxy-androst-5-en-17-on und 150 mg p-Toluolsulfonsäure in 450 ml Benzol und 7,5 ml Ethylenglykol wird 16 Stunden am Wasserabscheider unter Rückfluss gekocht. Nach Abkühlen wird die Lösung mit Ethylacetat verdünnt und sofort mit 225 ml eiskalter gesättigter Natriumchloridlösung gewaschen. Die organische Phase wird nach Trocknen im Wasserstrahlvakuum eingedampft und das ölige 3 $\beta$ ,11 $\beta$ -Diacetoxy-17,17-ethylenedioxy-androst-5-en für die nächste Stufe ohne 50 Reinigung verwendet.

- e) Zu einer gerührten Suspension von 2,35 g Lithiumaluminiumhydrid in 95 ml Tetrahydrofuran wird bei der Innentemperatur von 5 - 10° eine Lösung von 4,7 g 3 $\beta$ ,11 $\beta$ -Diacetoxy-17,17-ethylenedioxy-androst-5-en in 140 ml Tetrahydrofuran zugetropft, mit 9 ml Tetrahydrofuran nachgespült, und das Gemisch 12 Stunden unter Rückfluss gekocht. Das Reaktionsgemisch wird bei einer Innentemperatur von max. 5° durch vorsichtiges 55 Zutropfen eines Gemisches von 9 ml Tetrahydrofuran und 14 ml Ethylacetat und anschliessend eines Gemisches von 9 ml Tetrahydrofuran und 14 ml Wasser zersetzt und nach Zugabe von 70 g wasserfreiem Natriumsulfat noch 30 Minuten ohne Kühlung gerührt. Feste Anteile werden durch Abnutschen über eine Kieselgurschicht (Nachwaschen mit Tetrahydrofuran) entfernt, und das Filtrat im Wasserstrahlvakuum eingengt. Der amorphe Rückstand wird an einer 50-fachen Gewichtsmenge Kieselgel chromatographiert. 60 Durch Elution mit einem Gemisch von Methylenchlorid-Aceton (93 : 7) und Abdampfen des Lösungsmittels wird einheitliches 17,17-Ethylenedioxy-androst-5-en-3 $\beta$ ,11 $\beta$ -diol erhalten, das nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether bei 123 - 125° schmilzt.

- f) Eine Lösung von 16,8 g 17,17-Ethylenedioxy-androst-5-en-3 $\beta$ ,11 $\beta$ -diol in 102 ml Tetrahydrofuran wird mit 36,3 g Pyridinhydrobromidperbromid versetzt und 2 1/2 Stunden bei Zimmertemperatur gerührt. Das Gemisch wird 65 mit 26,9 g Natriumjodid versetzt, weitere 30 Minuten gerührt, nacheinander mit einer Lösung von 36,3 g



Natriumthiosulfat in 50,4 ml Wasser und mit 100 ml Pyridin versetzt und nochmals 2 Stunden bei Zimmertemperatur gerührt. Das Reaktionsgemisch wird mit 100 ml Wasser verdünnt und im Wasserstrahlvakuum bei ca. 45° eingengt. Der Rückstand wird in Ethylacetat aufgenommen und nacheinander mit gesättigter Kochsalzlösung, eiskalter verdünnter Salzsäure, eiskalter verdünnter Natronlauge und nochmals mit gesättigter Kochsalzlösung gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Durch Abdestillieren der Lösungsmittel im Wasserstrahlvakuum resultiert ein amorpher Rückstand von rohem 16 $\alpha$ -Brom-17,17-ethylendioxy-androst-5-en-3 $\beta$ ,11 $\beta$ -diol. Das erhaltene Rohprodukt (13 g) wird in 143 ml Dimethylsulfoxid gelöst, im Laufe von 30 Minuten bei 45° unter Rühren mit einem Gemisch von 7 g Kalium-tert-butoxid in 13 ml Dimethylsulfoxid versetzt und 20 Stunden bei 50° (Badtemperatur) gerührt. Das Gemisch wird auf die Raumtemperatur abgekühlt, mit ca. 1300 ml einer gesättigten Ammoniumchloridlösung verdünnt und in Ethylacetat aufgenommen; die organische Phase wird dreimal mit einer gesättigten Kochsalzlösung gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Durch Abdestillieren der Lösungsmittel im Wasserstrahlvakuum wird amorphes 17,17-Ethylendioxy-androsta-5,15-dien-3 $\beta$ ,11 $\beta$ -diol erhalten, dessen Reinheit für die Weiterverarbeitung genügt.

g) Eine Lösung von 800 mg 17,17-Ethylendioxy-androsta-5,15-dien-3 $\beta$ ,11 $\beta$ -diol in 40 ml Aceton wird mit 4 ml einer Lösung von 100 mg p-Toluolsulfonsäure in 10 ml Wasser versetzt und 6 Stunden bei Zimmertemperatur gerührt. Nach dem Verdünnen mit 40 ml Wasser wird das Aceton am Wasserstrahlvakuum abdestilliert, der ölige Rückstand in Chloroform aufgenommen und 1x mit eiskalter gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen. Nach Abdampfen der organischen Lösungsmittel wird amorphes 3 $\beta$ ,11 $\beta$ -Dihydroxy-androsta-5,16-dien-17-on erhalten, das ohne weitere Reinigung für die nächste Stufe verwendet werden kann.

h) Dimethylsulfoxid (64 ml) wird unter Stickstoffatmosphäre mit 1,52 g 55 bis 60-%-igem Natriumhydrid (als Mineralöl-Suspension) und 7,57 g Trimethylsulfoxoniumjodid versetzt und zuerst 30 Minuten bei Zimmertemperatur und anschließend noch weitere 30 Minuten bei einer Aussentemperatur von 34 - 40° gerührt. Dem auf Zimmertemperatur abgekühlten Gemisch wird 8 g 3 $\beta$ ,11 $\beta$ -Dihydroxy-androsta-5,15-dien-17-on zugegeben und mit 26 ml Dimethylsulfoxid nachgespült. Das Reaktionsgemisch wird 3 Stunden bei Zimmertemperatur gerührt, auf 1 Liter eiskalte gesättigte Kochsalzlösung gegossen mit wenig Methylalkohol und Wasser nachgespült, mit verdünnter Salzsäure angesäuert und 30 Minuten gerührt. Das abgeschiedene Öl wird in Ethylacetat aufgenommen und die organische Phase hintereinander mit gesättigter Kochsalzlösung, eiskalter verdünnter Natronlauge und wieder mit gesättigter Kochsalzlösung gewaschen. Nach dem Trocknen werden die Lösungsmittel im Wasserstrahlvakuum abgedampft und das resultierende amorphe 3 $\beta$ ,11 $\beta$ -Dihydroxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-androst-5-en-17-on ohne Reinigung der anschließenden Acetylierung unterworfen.

i) Eine Lösung von 7,9 g 3 $\beta$ ,11 $\beta$ -Dihydroxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-androst-5-en-17-on in 39,5 ml Pyridin und 39,5 ml Essigsäureanhydrid wird 5 Stunden bei Zimmertemperatur stehen gelassen, mit 800 ml Eiswasser verdünnt und nach einstündigem Stehen mit Ethylacetat extrahiert. Die organische Phase wird nacheinander mit gesättigter Kochsalzlösung, eiskalter verdünnter Salzsäure, eiskalter verdünnter Natronlauge und nochmals mit gesättigter Kochsalzlösung gewaschen, getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingengt. Durch Chromatographie des Rohproduktes an einer 30-fachen Gewichtsmenge Kieselgel und Elution mit einem Gemisch von Methylenchlorid-Aceton (98 : 2) wird 3 $\beta$ -Acetoxy-11 $\beta$ -hydroxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-androst-5-en-17-on erhalten, das nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether-Petrolether bei 209 - 211° schmilzt.

j) Eine Lösung von 1,75 g 3 $\beta$ -Acetoxy-11 $\beta$ -hydroxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-androst-5-en-17-on in 10,5 ml Dimethylformamid und 3,5 ml  $\gamma$ -Collidin wird mit 2,6 ml einer Lösung von 5 Gewichts-% Schwefeldioxid in Methansulfonsäurechlorid versetzt und 20 Minuten gerührt, wobei man die Innentemperatur auf etwa 45° steigen lässt. Das Gemisch samt dem ausgefallenen Niederschlag wird auf 17,5 ml Eiswasser unter Rühren gegossen und noch weitere 10 Minuten gerührt. Das ausgeschiedene Öl wird in Ethylacetat aufgenommen und nacheinander mit gesättigter Kochsalzlösung, eiskalter verdünnter Salzsäure, eiskalter verdünnter Natronlauge und nochmals mit gesättigter Kochsalzlösung gewaschen. Nach dem Abdampfen der Lösungsmittel resultiert dünnschichtchromatographisch einheitliches 3 $\beta$ -Acetoxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-androsta-5,9(11)-dien-17-on, das ohne Reinigung weiterverarbeitet wird.

k) Eine Lösung von 5,2 g 3 $\beta$ -Acetoxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-androsta-5,9(11)-dien-17-on in 127,5 ml Tetrahydrofuran wird unter Eiswasserkühlung mit 1,78 g Lithiumdraht (Stücke von ca. 5 mm Länge) und danach innert 10 Minuten mit einer Lösung von 12,75 ml cyclischem Ethylenacetal des  $\beta$ -Chlorpropionaldehyds in 12,75 ml Tetrahydrofuran tropfenweise versetzt und anschließend eine Stunde unter Eiskühlung und 16 Stunden bei Zimmertemperatur gerührt. Das Reaktionsgemisch wird mit 330 ml Ethylacetat versetzt und 45 Minuten gerührt, mit weiterem Ethylacetat verdünnt, nacheinander mit gesättigter Kochsalzlösung, eiskalter verdünnter Salzsäure, eiskalter verdünnter Natronlauge und nochmals mit gesättigter Kochsalzlösung gewaschen, getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingengt. Das ölige Rohprodukt wird in einem Gemisch von Toluol-Ethylacetat (90 : 10) gelöst und durch eine 10-fache Gewichtsmenge Kieselgel filtriert. Das Filtrat liefert nach Abdampfen der Lösungsmittel 4,84 g amorphe Substanz. Diese wird in 363 ml Chloroform gelöst, mit 242 g saurem Aluminiumoxid (Aktivitäts-Stufe 1) versetzt und 2 1/2 Stunden bei Rückfluss Temperatur gerührt, mit weiteren 363 ml Chloroform verdünnt und noch weitere 5 Minuten gerührt und abgekühlt. Das Gemisch wird über Kieselgur gutschüttet, der Filterkuchen mit Chloroform nachgewaschen, und das Filtrat im Wasserstrahlvakuum eingengt. Das erhaltene rohe 21-Carbaldhyd (4 g) wird in 20 ml Methylenchlorid und 80 ml Aceton gelöst, bei 5° während 5 Minuten mit 8 ml einer 8-N-Chrom(VI)-schwefelsäure-Lösung versetzt und 45 Minuten unter Eiskühlung gerührt. Das Gemisch wird mit 80 ml eiskaltem Wasser verdünnt, 10 Minuten ohne

Kühlung gerührt und mit Methylenchlorid extrahiert. Die organische Phase wird mit iskalter gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen und getrocknet. Durch Abdestillieren der Lösungsmittel im Wasserstrahlvakuum erhält man kristallines Rohprodukt, welches in einer Lösung in Methylenchlorid durch eine 5-fache Gewichtsmenge neutrales Aluminiumoxid filtriert wird. Durch Abdestillieren des Lösungsmittels aus der Hauptfraktion werden Kristalle erhalten, die nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether das 3 $\beta$ -Acetoxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-5,9(11)-dien-21-on vom Smp. 241 - 243° liefert.

l) Zu einer Suspension von 1,9 g 3 $\beta$ -Acetoxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-5,9(11)-dien-21-on in 26,6 ml Chloroform und 190 ml Methylalkohol werden 19 ml einer 1-N Natriumhydroxidlösung zugegeben. Das Gemisch wird 1 Stunde bei Zimmertemperatur gerührt, mit 190 ml Wasser verdünnt und mit je einer Portion von Chloroform und eines Gemisches von Chloroform-Methanol (90 : 10) extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden nach Trocknen im Wasserstrahlvakuum eingeeengt und das kristalline Rohprodukt wird einmal aus Methylenchlorid-Ether-Petrolether umkristallisiert. Das erhaltene 3 $\beta$ -Hydroxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-5,9(11)-dien-21-on schmilzt bei 244 - 246°.

m) Aus einer Suspension von 400 mg 3 $\beta$ -Hydroxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-5,9(11)-dien-21-on in 20 ml Toluol und 3 ml Cyclohexanon werden bei Normaldruck 4 ml Lösungsmittel abdestilliert. Es wird auf eine Innentemperatur von ca. 80° abgekühlt 480 mg Aluminiumisopropylat zugesetzt und zwei Stunden unter Rückfluss gerührt. Die Lösung wird auf Zimmertemperatur abgekühlt, mit einer Lösung von 0,4 ml Essigsäure in 0,8 ml Toluol versetzt und viermal mit je 5 ml Wasser im Wasserstrahlvakuum zur Trockne abgedampft. Der ölige Rückstand wird in Chloroform aufgenommen, nacheinander mit eisalter verdünnter Salzsäure, Wasser, eisalter Natronlauge und nochmals Wasser gewaschen, die organische Phase getrocknet und im Wasserstrahlvakuum abgedampft. Das amorphe Rohprodukt wird auf eine 50-fache Gewichtsmenge Kieselgel aufgetragen und mit einem Gemisch von Methylenchlorid-Aceton (98 : 2) chromatographiert. Das erhaltene 15 $\beta$ ,16 $\beta$ -Methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion schmilzt nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether-Petrolether bei 172 - 174°.

n) Eine Lösung von 3,27 g 15 $\beta$ ,16 $\beta$ -Methylen-20-spiroxa-4,9(11)-dien-3,21-dion in 16,35 ml Dioxan und 6,54 ml Orthoameisensäuretrimethylester wird mit 0,654 ml einer Lösung von 900 mg p-Toluolsulfonsäure in 10 ml Dioxan und 2 ml Ethylalkohol vermischt, 4 Stunden bei Raumtemperatur gerührt, unter Rühren in 430 ml einer eisalten 0,2-N-Natriumhydroxidlösung gegossen und 15 Minuten intensiv gerührt. Der Niederschlag wird abgenutscht, mit Wasser gewaschen und auf der Nutsche getrocknet. Das erhaltene rohe 3-Ethoxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-3,5,9(11)-trien-21-on wird in 105 ml Aceton gelöst und nacheinander mit einer Lösung von 1,13 g Natriumacetat (Trihydrat) in 8,84 ml Wasser und, unter Kühlung auf -5°, mit 1,55 g N-Bromacetamid und 1,13 ml Essigsäure behandelt. Das Gemisch wird 30 Minuten bei einer Innentemperatur von ca. -3° und nachher noch 15 Minuten ohne Kühlung gerührt, mit einer Lösung von 0,88 g Kaliumjodid in 17,7 ml Wasser und einer Lösung von 5,58 g Natriumthiosulfat in 17,7 ml Wasser nacheinander versetzt, noch weitere 5 Minuten gerührt und mit 88 ml Wasser verdünnt. Das Gemisch wird mit Chloroform extrahiert und die organische Phase mit eisalter gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen. Durch Trocknen und Einengen der organischen Phase wird der amorphe Rückstand erhalten, der in 78 ml Dimethylformamid gelöst, mit 3,89 g Lithiumcarbonat und 3,89 g Lithiumbromid versetzt und 3 Stunden bei 100° gerührt wird. Das abgekühlte Gemisch wird unter Rühren auf 750 ml Eiswasser gegossen, und der Niederschlag abgenutscht und mit Wasser gewaschen. Der Filterkuchen wird in Chloroform gelöst, mit Natriumsulfat getrocknet und im Wasserstrahlvakuum zur Trockne abgedampft. Die Lösung des erhaltenen Rückstands in Methylenchlorid wird durch eine Säule von neutralem Aluminiumoxid (Aktivität II) filtriert und mit weiteren Anteilen desselben Lösungsmittels eluiert. Die Eluate werden eingeeengt und das gewünschte 15 $\beta$ ,16 $\beta$ -Methylen-20-spiroxa-4,6,9(11)-trien-3,21-dion in amorpher Form durch Zugabe von Ether gefällt. Das Produkt ist gemäss Dünnschichtchromatographie einheitlich und zur Weiterverarbeitung geeignet.

#### Beispiel 8

Ein Gemisch von 2,0 g 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-4-en-3,21-dion, 40 ml Methylalkohol und 2,45 ml 2-N wässriger Lösung von Kaliumhydroxid wird 16 Stunden bei 60° gerührt. Die Reaktionslösung wird im Wasserstrahlvakuum eingedampft und durch dreimaliges Eindampfen mit absolutem Ethylalkohol vom restlichen Wasser befreit. Der Rückstand wird in heissem Methanol gelöst und mit Ethylacetat kristallinisch gefällt. Das resultierende Kalium-9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-21-carboxylat wird im Hochvakuum bei 80° getrocknet. Analyse: berechnet 8,83 % K; gefunden 8,76 % K.

Dasselbe Kaliumsalz wird unter analoger Arbeitsweise ausgehend von einer äquivalenten Menge 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-21-carbonsäure-methylester erhalten.

In analoger Weise kann auch 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ ,16 $\beta$ -bis-methylen-20-spiroxa-4-en-3,21-dion bzw. 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ ,16 $\beta$ -bis-methylen-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-21-carbonsäure-methylester zum Kaliumsalz der letztgenannten Säure umgewandelt werden.

**Beispiel 9**

Eine Suspension von 1,8 g 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion in 18 ml Methylalkohol wird mit 1,5 ml 4-N methanolischer Kaliumhydroxid-Lösung versetzt und 1 Stunde am Rückfluss gekocht. Bei Normaldruck werden ca. 12 ml des Lösungsmittels abdestilliert, 18 ml Ethylacetat zugegeben, und das Gemisch wird im Wasserstrahlvakuum bis auf ca. 12 ml eingengt. Nach erneuter Zugabe von 18 ml Ethylacetat wird der gebildete kristalline Niederschlag noch 10 Minuten verrührt, abgenutscht, mit Ethylacetat und Ether gewaschen und auf der Nutsche getrocknet. Das gelbliche Pulver wird in 9 ml Dimethylformamid gelöst, mit 0,9 ml Methyljodid versetzt und 40 Stunden unter Verschluss bei Zimmertemperatur gerührt. Das Gemisch wird mit Eiswasser verdünnt und 15 Minuten gerührt. Der ausgefallene Niederschlag wird abgenutscht, mit Wasser ausgewaschen, in Chloroform gelöst und die organische Phase nach Trocknen im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das amorphe Rohprodukt wird auf eine 30-fache Gewichtsmenge Kieselgel aufgetragen und mit einem Gemisch von Methylenchlorid-Aceton (95 : 5) eluiert. Die vereinigten einheitlichen Fraktionen ergeben nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-21-carbonsäure-methylester, Smp. 189 - 191°.

In analoger Weise kann man anstelle von Methyljodid mit einer äquivalenten Menge Dimethylsulfat umsetzen.

**Beispiel 10**

Eine Lösung von 1,3 g 9 $\alpha$ , 11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ , 7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion und 1,3 g DDQ (2,3-Dichlor-5,6-dicyanbenzochinon) in 26 ml Dioxan wird 15 Stunden bei 100° gerührt. Das dunkle Reaktionsgemisch wird dreimal mit Toluol im Wasserstrahlvakuum eingedampft, der Rückstand in Methylenchlorid gelöst und durch eine 10-fache Gewichtsmenge Aluminiumoxid (neutral) filtriert. Die erhaltenen Kristalle ergeben nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid-Ether das gewünschte 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spiroxa-1,4-dien-3,21-dion, Smp. 295 - 296°.

**Beispiel 11**

Ein Gemisch von 1,3 g 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion, 17 ml Methylalkohol und 1,41 ml 2-N wässriger Lösung von Kaliumhydroxid wird 16 Stunden bei Zimmertemperatur und anschliessend 20 Minuten bei 60° gerührt. Die Reaktionslösung wird im Wasserstrahlvakuum eingedampft und durch dreimaliges Eindampfen mit absolutem Ethylalkohol vom restlichen Wasser befreit. Der kristalline Rückstand wird mit 40 ml Ethylacetat verrührt, abgenutscht und am Filter mit Ethylacetat und Ether ausgewaschen. Das resultierende flockige Kalium-9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-21-carboxylat wird im Hochvakuum bei 80° getrocknet. Analyse: berechnet 8,31 % K; gefunden 8,02 % K.

Dasselbe Salz wird auch durch analoges Umsetzen einer äquivalenten Menge 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-3-oxo-17 $\beta$ -pregn-4-en-7 $\alpha$ ,21-dicarbonsäure-dimethylester erhalten.

**Beispiel 12**

Ein Gemisch von 1,25 g 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -isopropoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion, 15,6 ml Methylalkohol und 1,27 ml 2-N wässriger Lösung von Kaliumhydroxid wird 16 Stunden bei Zimmertemperatur und anschliessend 20 Minuten unter Rückfluss gerührt. Die Reaktionslösung wird im Wasserstrahlvakuum eingedampft und durch dreimaliges Eindampfen mit absolutem Ethylalkohol vom restlichen Wasser befreit. Der kristalline Rückstand wird mit 40 ml Ethylacetat verrührt, abgenutscht und am Filter mit Ethylacetat und Ether ausgewaschen. Das resultierende flockige Kalium-9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-7 $\alpha$ -isopropoxycarbonyl-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-21-carboxylat wird im Hochvakuum bei 80° getrocknet. Analyse: berechnet 7,66 % K; gefunden 7,15 % K.

In analoger Weise wird ausgehend von einer äquivalenten Menge 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -ethoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion oder 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-3-oxo-17 $\beta$ -pregn-4-en-7 $\alpha$ ,21-dicarbonsäure-7-ethylester-21-methylester das Kaliumsalz der 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-17 $\beta$ -hydroxy-3-oxo-17 $\beta$ -pregn-4-en-21-carbonsäure erhalten, dessen Analys (Kaliumgehalt) der Theorie entspricht.

**Beispiel 13**

Ein Gemisch von 5,7 g Trimethylsulfoniumjodid in 19 ml Dimethylsulfoxid wird unter strengem Feuchtigkeitsausschluss mit 0,82 g einer 72%-igen (G/V) Suspension von Natriumhydrid in Mineralöl 1 Stunde bei Zimmertemperatur gerührt, mit 1,46 g 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-20-spiroxa-4,6-dien-3,21-dion [vgl. J. Med. Chem., 6, (1963) 732 - 735] versetzt, mit 1,46 ml Dimethylsulfoxid nachgespült und während 3,5 Stunden bei Zimmertemperatur weitergerührt. Das Reaktionsgemisch wird mit 146 ml Eiswasser verdünnt, mit verdünnter Salzsäure angesäuert und mit Ethylacetat extrahiert. Die organische Phase wird nacheinander mit gesättigter Kochsalz-Lösung, eiskalter verdünnter Natronlauge und wieder mit gesättigter Kochsalz-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das erhaltene amorphe Rohprodukt wird an einer 100-fachen Gewichtsmenge Kieselgel chromatographiert. Durch Eluieren mit einem Gemisch von Toluol-Aceton (95 : 5) und Eindampfen resultiert das 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\alpha$ ,7 $\alpha$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion, Smp. 262 - 264° (nach einmaligem Umlösen aus Methylenchlorid/Ether).

**Beispiel 14**

Ein Gemisch von 10 g 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion, 100 ml Methylalkohol und 7,5 ml 4-N methanolischer Lösung von Kaliumhydroxid wird während 1 Stunde am Rückfluss gekocht. Aus dem Reaktionsgemisch werden bei Normaldruck ca. 80 ml abdestilliert, 60 ml Ethylacetat zugesetzt und die Suspension im Wasserstrahlvakuum auf ca. 20 ml eingeeengt. Nach erneutem Verdünnen mit 60 ml Ethylacetat wird das Gemisch 30 Minuten bei Zimmertemperatur stehen gelassen, worauf der Niederschlag abgenutscht und zweimal mit Ether ausgewaschen wird. Der pulverige Rückstand wird in 46 ml Dimethylformamid suspendiert und nach der Zugabe von 4,6 ml Methyljodid während 40 Stunden unter Verschluss bei Zimmertemperatur gerührt. Nach dem Verdünnen mit 300 ml Eiswasser wird der Niederschlag abgetrennt, mit Wasser gewaschen, in Ethylacetat gelöst und die Lösung nach Trocknen im Wasserstrahlvakuum eingedampft. Das erhaltene Rohprodukt wird an 30-facher Menge Kieselgel chromatographiert. Die mit einem Gemisch von Methylenchlorid-Aceton (92 : 8) eluierten einheitlichen Fraktionen liefern nach dem Bespritzen mit Ether und einmaligem Fällen des gebildeten Niederschlags aus Methylenchlorid mit Ether den gewünschten 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-7 $\alpha$ ,21-dicarbonsäure-dimethylester in amorpher Form.

In analoger Weise kann man 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion zum 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-15 $\beta$ ,16 $\beta$ -methylen-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-7 $\alpha$ ,21-dicarbonsäure-dimethylester umwandeln.

**Beispiel 15**

Tabletten, enthaltend ca. 20 mg Wirkstoff, z. B. 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spirox-4-en-3,21-dion oder 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion, werden wie folgt hergestellt:

Zusammensetzung für 1000 Tabletten

Wirkstoff, feinst gemahlen	20.0 g
45 Puderzucker (Saccharose)	79.0 g
Arabisches Gummi	4.75 g
Sorbit	3.75 g
Talk	2.5 g
Magnesiumstearat	4.9 g
50 Mineralöl	0.1 g
Carboxymethylcellulose (Na-Salz)	5.0 g

Herstellung:

Der Wirkstoff wird mit dem Puderzucker und dem arabischen Gummi vermischt, gesiebt und mittels einer etwa 35-prozentigen wässrigen Sorbit-Lösung granuliert. Das Granulat wird durch ein Sieb getrieben, getrocknet, nochmals gesiebt und mit den übrigen Hilfsstoffen (Talk, Magnesiumstearat, Mineralöl und Carboxymethylcellulose-Natriumsalz) innig vermischt. Die Mischung wird in üblicher Weise zu Tabletten von 120 mg verpresst.

**Beispiel 16**

Gelatinekapseln, enthaltend ca. 25 mg Wirkstoff, z. B. 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion, werden folgendermassen hergestellt:

Zusammensetzung für 1000 Kapseln

Wirkstoff, feinst gemahlen	25 g
Lactose, feinst gemahlen	25 g

Der Wirkstoff und die Lactose werden innig vermischt, verrieben und gesiebt, und das erhaltene Pulver in Portionen zu je 50 mg in Gelatine kapseln abgefüllt.

**Beispiel 17:**

Tabletten, enthaltend ca. 25 mg Komponente A und ca. 25 mg Komponente B, werden folgendermassen hergestellt:

Zusammensetzung einer Tablette:

Komponente A, mikronisiert	25,0 mg
Komponente B, mikronisiert	25,0 mg
Maisstärke	50,0 mg
Kieselsäure, kolloidal	5,0 mg
Gelatine	5,0 mg
Cellulose mikrokristallin	75,0 mg
Natriumcarboxymethylstärke	20,0 mg
Magnesiumstearat	1,5 mg
	<u>306,5 mg</u>

Herstellung von 100 000 Tabletten

2,5 kg Komponente A, mikronisiert, 2,5 kg Komponente B, mikronisiert, und 5,0 kg Maisstärke werden mit 0,5 kg kolloidaler Kieselsäure gemischt und mit einer Lösung von 0,5 kg Gelatine in 5,0 kg destilliertem Wasser (30° C) zu einer feuchten Masse verarbeitet. Diese wird durch ein Sieb von 3 mm Maschenweite getrieben und bei 45° C getrocknet (Wirbelschichttrockner). Das trockene Granulat wird durch ein Sieb von 0,8 Maschenweite gedrückt, mit einer im voraus gesiebten Mischung von 7,5 kg mikrokristalliner Cellulose und 2,0 kg Natriumcarboxymethylstärke sowie 0,15 kg Magnesiumstearat gemischt und zu Tabletten von 306,5 mg Gewicht verpresst.

Als Komponente A wird z. B.:

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -(methoxycarbonyl oder isopropoxycarbonyl)-20-spirox-4-en-3,21-dion, 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion oder

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ ;15 $\beta$ ,16 $\beta$ -bis-methylen-20-spirox-4-en-3,21-dion,

als Komponente B:

6-Chlor-7-sulfamyl-3,4-dihydro-1,2,4-benzothiadiazin-1,1-dioxid verwendet.

In analoger Weise kann man auch in äquivalenten Mengen die folgenden Wirkstoffe einsetzen:

Als Komponente A:

Das Kalium- oder Natriumsalz der

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-21-carbonsäure (50 mg) oder

9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-17 $\beta$ -hydroxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-3-oxo-17 $\alpha$ -pregn-4-en-21-carbonsäure (30 mg);

als Komponente B:

2-Chlor-5-(3-hydroxy-1-oxo-isoindolyl-3)-benzolsulfonamid oder

4-(2-Methylenbutyryl)-2,3-dichlorphenoxyessigsäure (je 50 mg),

6-Chlor-7-sulfamyl-3,4-dihydro-1,2,4-benzothiadiazin-1,1-dioxid (25 mg),

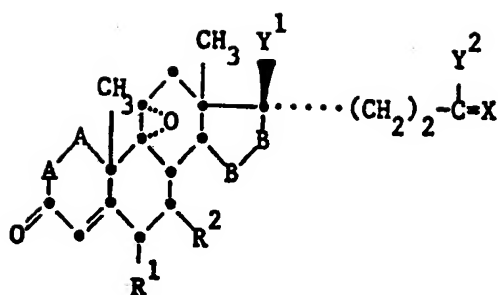
2-Phenoxy-3-butylamino-5-carboxybenzolsulfonamid (0,5 mg),

(1-Oxo-2-methyl-2-phenyl-6,7-dichlor-indanyl-5-oxo)-essigsäure (als Razemat 20 mg, als die laevo-Form 10 mg) oder

3-Cyclopentylmethyl-6-chlor-7-sulfamyl-3,4-dihydro-1,2,4-benzothiadiazin-1,1-dioxid (0,5 mg).

**Patentanspruch** für die Vertragsstaaten BE, CH, DE, FR, GB, IT, LI, LU, NL, SE

1. Ein Steroidverbindung der Formel



worin

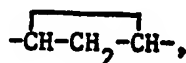
-A-A- die Gruppe  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  oder  $-\text{CH}=\text{CH}-$ ,

R<sup>1</sup> Wasserstoff und

R<sup>2</sup> ein  $\alpha$ -orientiertes Niederalkoxycarbonyl, oder

R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> zusammen ein  $\alpha$ - oder  $\beta$ -orientierter Methylenrest,

-B-B- die Gruppe  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  oder eine  $\alpha$ - oder  $\beta$ -orientierte Gruppe



X zwei Wasserstoffatome oder Oxo,

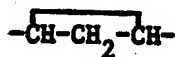
Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> zusammen die Sauerstoffbrücke -O- oder

Y<sup>1</sup> Hydroxyl und

Y<sup>2</sup> Hydroxyl, Niederalkoxy oder, falls X gleich H<sub>2</sub> ist, auch Niederalkanoyloxy ist, sowie Salze von Verbindungen, worin X Oxo und Y<sup>2</sup> Hydroxyl ist, wobei mit "nieder" bezeichnete organische Reste höchstens 7 Kohlenstoffatome enthalten.

2. Eine Verbindung gemäss Anspruch 1, worin R<sup>2</sup> Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl oder Isopropoxycarbonyl bedeutet.

3. Eine Verbindung gemäss Anspruch 1, worin der durch die gemeinsame Bedeutung von R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> dargestellte Methylenrest und/oder die durch das Symbol -B-B- dargestellte Gruppe



$\beta$ -orientiert ist.

4. Eine Verbindung gemäss einem der Ansprüche 1 - 3, worin X für Oxo steht und Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> zusammen die Sauerstoffbrücke -O- bedeuten.

5. Ein Alkalimetallsalz einer Verbindung gemäss einem der Ansprüche 1 - 3, worin X für Oxo und Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> jedes für Hydroxyl stehen.

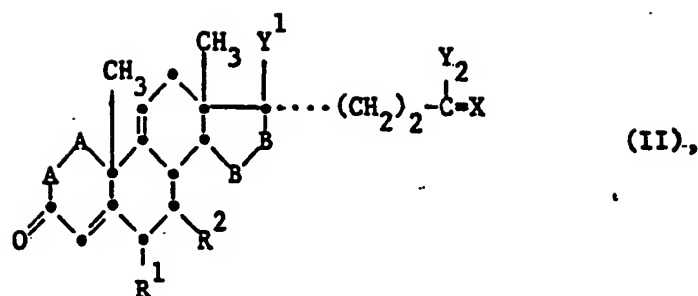
6. Eine Verbindung gemäss Anspruch 1, die 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spiro-4-en-3,21-dion ist.

7. Eine Verbindung gemäss Anspruch 1, die 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -Epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylen-20-spiro-4-en-3,21-dion ist.

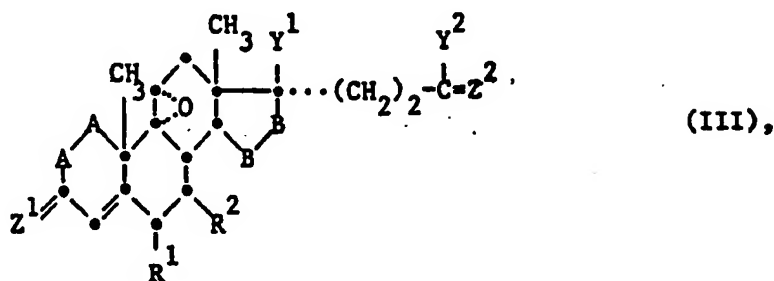
8. Eine Verbindung gemäss einem der Ansprüche 1 - 7 zur Verwendung als Aldosteron-antagonisierend r Wirkstoff.

9. Verfahren zur Herstellung der im Anspruch 1 definierten Steroidverbindungen der Formel I einschliesslich Salze von Verbindungen, worin X Oxo und Y<sup>2</sup> Hydroxyl ist, dadurch gekennzeichnet, dass man

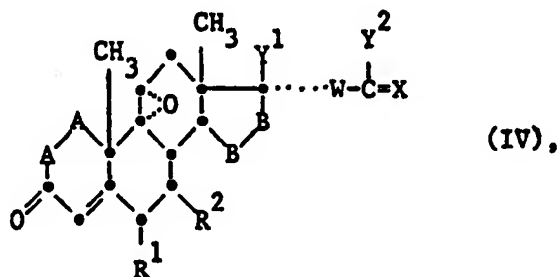
a) eine Verbindung der Formel



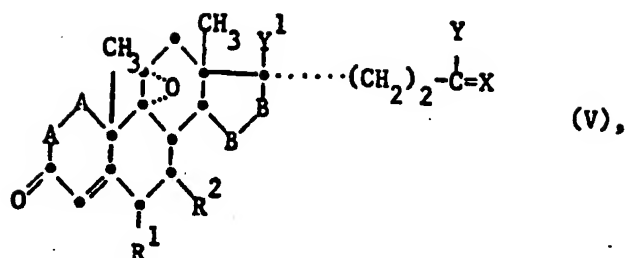
- 15 worin A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X, Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben, mit einer Peroxysäure behandelt, oder  
b) eine Verbindung der Formel



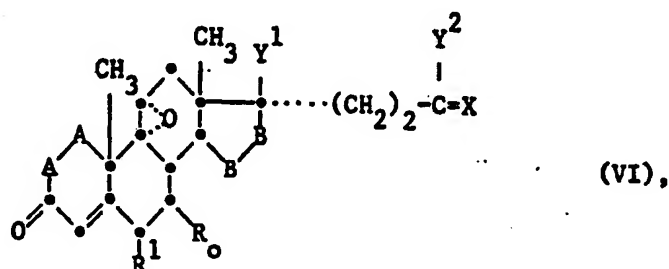
- 30 worin A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben und mindestens eines der Symbole Z<sup>1</sup> und Z<sup>2</sup> für Hydroxyl zusammen mit Wasserstoff steht und das andere dieselbe Bedeutung hat oder für Oxo steht oder, als das Symbol Z<sup>2</sup>, auch für zwei Wasserstoffatome stehen kann, mit einem Oxidationsmittel behandelt, oder  
35 c) zur Herstellung einer Verbindung, worin Y<sup>1</sup> Hydroxyl und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel



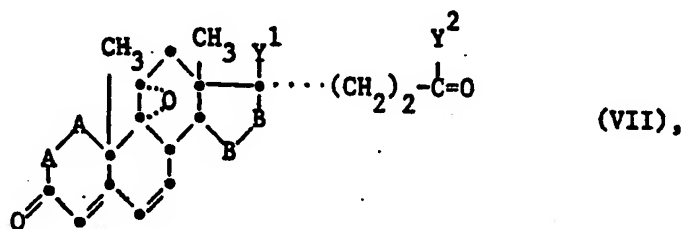
- 50 worin A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X und Y<sup>2</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, Y<sup>1</sup> Hydroxyl und W eine Gruppe -CH=CH- oder -C≡C- bedeutet, zur Sättigung der Mehrfachbindung in der Seitenkette hydriert, oder  
55 d) zur Herstellung einer Verbindung der Formel I, worin Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> zusammen die Sauerstoffbrücke -O- bedeuten und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel



- 15 worin A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> und X die obengenannten Bedeutungen haben, Y<sup>1</sup> Hydroxyl und Y<sub>0</sub> eine Abgangsgruppe bedeutet, unter Abspaltung der Gruppe Y<sub>0</sub> cyclisiert, oder e) zur Herstellung einer Verbindung der Formel I, worin R<sup>1</sup> Wasserstoff und R<sup>2</sup> eine Niederalcoxycarbonylgruppe bedeutet und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel



- 30 worin A-A, B-B, X, Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben, R<sup>1</sup> Wasserstoff und R<sub>0</sub> freies Carboxyl bedeutet, oder ein reaktionsfähiges Derivat oder Salz einer solchen Verbindung, in Ester umwandelt, oder f) zur Herstellung einer Verbindung, worin R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> zusammen eine Methylenbrücke darstellen und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, an eine Verbindung der Formel
- 35



worin A-A, B-B, Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben, die Methylengruppe anlagert und, wenn erwünscht,

- 50 g) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin -A-A- für -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>- steht, mit einem Dehydrierungsmittel zur Einführung der 1,2-Doppelbindung behandelt, und/oder

h) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> je eine Hydroxylgruppe bedeutet, durch Abspaltung der Elemente von Wasser zur Verbindung der Formel I, worin Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> zusammen die Sauerstoffbrücke darstellen, cyclisiert, und/oder

- 55 i) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin X für zwei Wasserstoffatome steht, zu einer entsprechenden Verbindung, worin X für Oxo steht, oxidiert, und/oder

j) in einer erhaltenen Verbindung der Formel I, worin X zwei Wasserstoffatome bedeutet und je Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> eine freie Hydroxylgruppe darstellen, die endständige Hydroxylgruppe acyliert, und/oder

- 60 k) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin X Oxo, Y<sup>1</sup> für Hydroxyl und Y<sup>2</sup> für Hydroxyl oder Ni deralkoxy stehen oder beide zusammen die Sauerstoffbrücke -O- darstellen, in ein Salz der entsprechend n 17β-Hydroxy-21-carbonsäure der Formel I, worin X für Oxo und je Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> für Hydroxyl stehen, überführt und/oder in solches Salz zur freien Säure und/oder die freie Säure in Salz davon zu einem Niederalkylester umwandelt.

10. Eine pharmazeutische Zusammensetzung nthalte als Wirkstoff ine der in Ansprüchen 1 - 8 definiert n Verbindung n, gewünschtenfalls zusammen mit einem im Bezug auf die Aussch idung von Elektr lyten unsp zifischen Diuretikum.

65



11. Verfahren zur Herstellung einer pharmazeutischen Zusammensetzung gemäss Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, dass man den dort definierten Wirkstoff (die Wirkstoffe) mit mindestens einem pharmazeutisch anwendbaren Trägermaterial auf nicht-chemischem Wege verarbeitet.

5

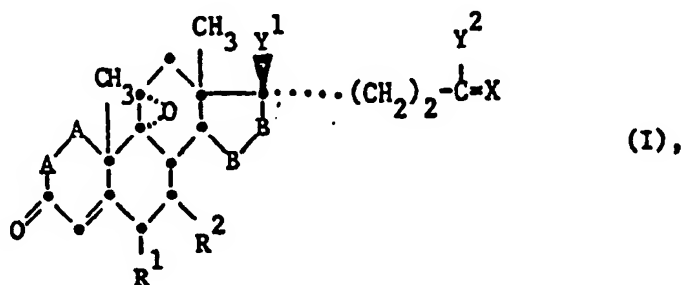
# Patentansprüche für den Vertragsstaat AT

10

## 1. Verfahren zur Herstellung von Steroidverbindungen der Formel I

15

20

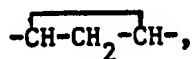


worin

25

- A-A- die Gruppe -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>- oder -CH=CH-,
- R<sup>1</sup> Wasserstoff und
- R<sup>2</sup> ein α-orientiertes Niederalkoxycarbonyl, oder
- R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> zusammen ein α- oder β-orientierter Methylene- rest,
- B-B- die Gruppe -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub> oder eine α- oder β-orientierte Gruppe

30



X zwei Wasserstoffatome oder Oxo,

35

Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> zusammen die Sauerstoffbrücke -O- oder

Y<sup>1</sup> Hydroxyl und

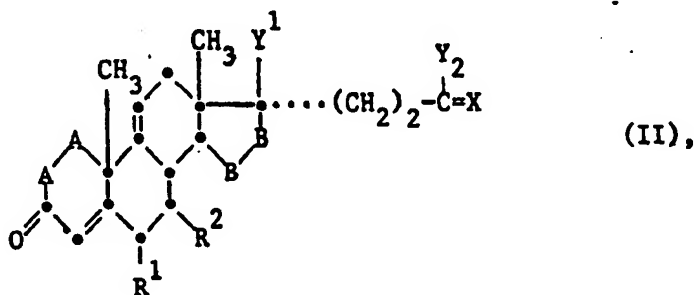
Y<sup>2</sup> Hydroxyl, Niederalkoxy oder, falls X gleich H<sub>2</sub> ist, auch Niederalkanoyloxy ist, sowie von Salzen der Verbindungen, worin X Oxo und Y<sup>2</sup> Hydroxyl ist, wobei mit "nieder" bezeichnete organische Reste höchstens 7 Kohlenstoffatome aufweisen, dadurch gekennzeichnet, dass man

40

a) eine Verbindung der Formel I

45

50



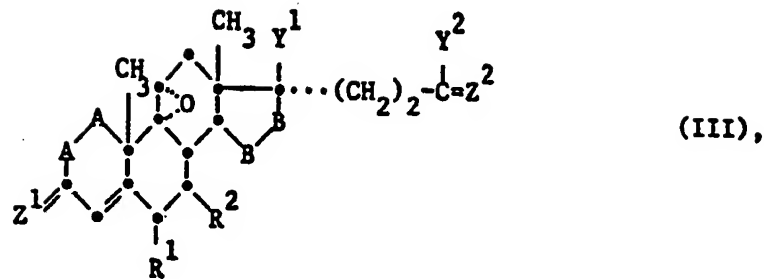
55

worin A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X, Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben, mit einer Peroxysäure behandelt, oder

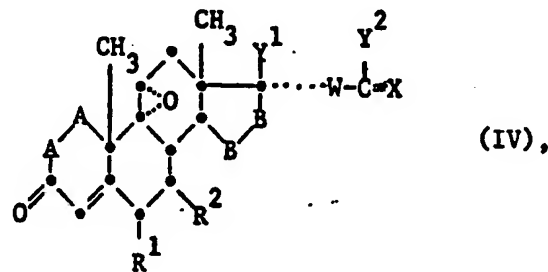
b) eine Verbindung der Formel

60

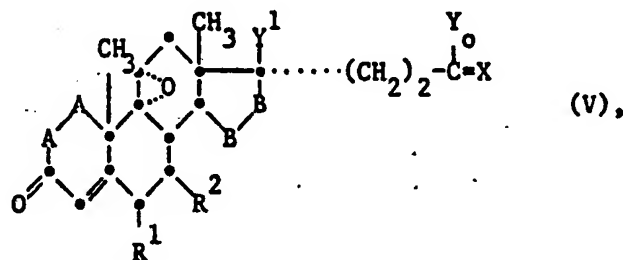
65



- 15 worin A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben und mindestens eines der Symbole Z<sup>1</sup> und Z<sup>2</sup> für Hydroxyl zusammen mit Wasserstoff steht und das andere dieselbe Bedeutung hat oder für Oxo steht oder, als das Symbol Z<sup>2</sup>, auch für zwei Wasserstoffatome stehen kann, mit einem Oxidationsmittel
- 20 c) zur Herstellung einer Verbindung, worin Y<sup>1</sup> Hydroxyl und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel



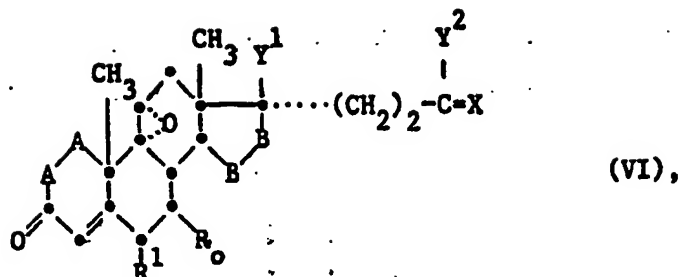
- 35 worin A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X und Y<sup>2</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, Y<sup>1</sup> Hydroxyl und W eine Gruppe -CH=CH- oder -C≡C- bedeutet, zur Sättigung der Mehrfachbindung in der Seitenkette hydriert, oder
- d) zur Herstellung einer Verbindung der Formel I, worin Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> zusammen die Sauerstoffbrücke -O- bedeuten und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel



- worin A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> und X die obengenannten Bedeutungen haben, Y<sup>1</sup> Hydroxyl und Y<sub>0</sub> eine Abgangsgruppe bedeutet unter Abspaltung der Gruppe Y<sub>0</sub> cyclisiert, oder
- 55 e) zur Herstellung einer Verbindung der Formel I, worin R<sup>1</sup> Wasserstoff und R<sup>2</sup> eine Niederalkoxycarbonylgruppe bedeutet und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, eine Verbindung der Formel

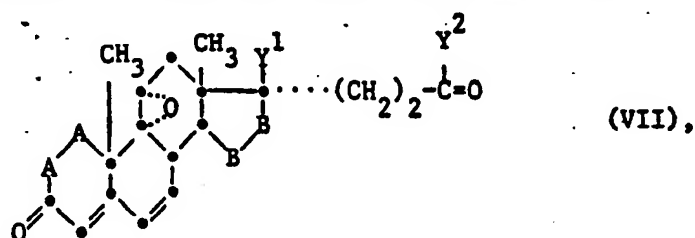
60

65



10  
15 worin A-A, B-B, X, Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben, R<sup>1</sup> Wasserstoff und R<sub>2</sub> freies Carboxyl bedeutet, oder ein reaktionsfähiges Derivat oder Salz einer solchen Verbindung, in Ester umwandelt, oder

f) zur Herstellung einer Verbindung, worin R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> zusammen eine Methylenbrücke darstellen und die übrigen Symbole die obengenannten Bedeutungen haben, an eine Verbindung der Formel



worin A-A, B-B, Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> die obengenannten Bedeutungen haben, die Methylengruppe anlagert und wenn erwünscht,

g) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin -A-A- für -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>- steht, mit einem Dehydrierungsmittel zur Einführung der 1,2-Doppelbindung behandelt, und/oder

h) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> je eine Hydroxylgruppe bedeutet, durch Abspaltung der Elemente von Wasser zur Verbindung der Formel I, worin Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> zusammen die Sauerstoffbrücke darstellen, cyclisiert, und/oder

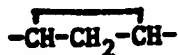
i) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin X für zwei Wasserstoffatome steht, zu einer entsprechenden Verbindung, worin X für Oxo steht, oxidiert, und/oder

j) in einer erhaltenen Verbindung der Formel I, worin X zwei Wasserstoffatome bedeutet und je Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> eine freie Hydroxylgruppe darstellen, die endständige Hydroxylgruppe acyliert, und/oder

k) eine erhaltene Verbindung der Formel I, worin X für Oxo, Y<sup>1</sup> für Hydroxyl und Y<sup>2</sup> für Hydroxyl oder Niederalkoxy stehen oder beide zusammen die Sauerstoffbrücke -O- darstellen, in ein Salz der entsprechenden 17β-Hydroxy-21-carbonsäure der Formel I, worin X für Oxo und je Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> für Hydroxyl stehen, überführt und/oder ein solches Salz zur freien Säure und/oder die freie Säure oder ein Salz davon zu einem Niederalkylester umwandelt.

2. Verfahren gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der Formel I, worin R<sup>2</sup> Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl oder Isopropoxycarbonyl bedeutet, herstellt.

3. Verfahren gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der Formel I herstellt, worin R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> zusammen einen β-orientierten Methylenrest darstellen und/oder -B-B- die β-orientiert Gruppe



bedeutet.

4. Verfahren gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der Formel I herstellt, worin X für Oxo steht und Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> zusammen die Sauerstoffbrücke -O- bedeuten.

5. Verfahren gemäss einem der Ansprüche 1 - 3, dadurch gekennzeichnet, dass man ein Alkalimetallsalz einer Verbindung der Formel I, worin X für Oxo und Y<sup>1</sup> und Y<sup>2</sup> jedes für Hydroxyl stehen, herstellt.

6. Verfahren gemäss Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, dass man ein Kaliumsalz herstellt.

7. Verfahren gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man 9α,11α-Epoxy-7α-methoxycarbonyl-20-spiro x-4-en-3,21-dion herstellt.

8. Verfahren gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man 9α,11α-Epoxy-7α-isopropoxycarbonyl-20-spiro x-4-en-3,21-dion herstellt.

9. Verfahren gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass man 9α,11α-Epoxy-6β,7β-methylen-20-spiro x-4-en-3,21-dion herstellt.

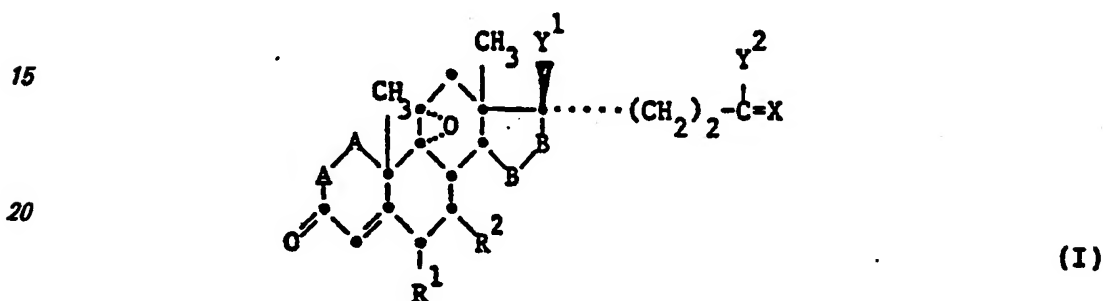
10. Verfahren zur Herstellung einer pharmazeutischen Zusammensetzung enthaltend als Wirkstoff eine der in einem der Ansprüche 1 - 9 bezeichneten Verbindungen, gewünschtenfalls zusammen mit einem im Bezug auf

die Ausscheidung von Elektrolyten unspezifischen Diuretikum, dadurch gekennzeichnet, dass man den Wirkstoff (die Wirkstoffe) mit mindestens einem pharmazeutisch anwendbaren Trägermaterial auf nicht-chemischem Wege verarbeitet.

11. Eine gemäß Anspruch 10 h rg stellt pharmazeutische Zusamm ns tzung.

Claims for the Contracting States BE, CH, DE, FR, GB, IT, LI, LU, NL, SE

1. A steroid compound of the formula



in which

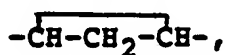
-A-A- represents the group  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  or  $-\text{CH}=\text{CH}-$ ,

$\text{R}^1$  represents hydrogen, and

$\text{R}^2$  represents an  $\alpha$ -oriented lower alkoxy-carbonyl radical, or

$\text{R}^1$  and  $\text{R}^2$  together represent an  $\alpha$ - or  $\beta$ -oriented methylene radical,

-B-B- represents the group  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  or an  $\alpha$ - or  $\beta$ -oriented group



X represents two hydrogen atoms or oxo,

$\text{Y}^1$  and  $\text{Y}^2$  together represent the oxygen bridge  $-\text{O}-$ , or

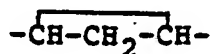
$\text{Y}^1$  represents hydroxy, and

$\text{Y}^2$  represents hydroxy, lower alkoxy or, if X represents  $\text{H}_2$ , also lower alkanoyloxy,

and salts of compounds in which X represents oxo and  $\text{Y}^2$  represents hydroxy, organic radicals designated "lower" containing a maximum of 7 carbon atoms.

2. A compound according to claim 1, in which  $\text{R}^2$  represents methoxycarbonyl, ethoxycarbonyl or isopropoxycarbonyl.

3. A compound according to claim 1, in which the methylene radical, represented by  $\text{R}^1$  and  $\text{R}^2$  together, and/or the group



represented by the symbol -B-B- is/are  $\beta$ -oriented.

4. A compound according to any one of claims 1 to 3, in which X represents oxo and  $\text{Y}^1$  and  $\text{Y}^2$  together represent the oxygen bridge  $-\text{O}-$ .

5. An alkali metal salt of a compound according to any one of claims 1 to 3 in which X represents oxo and each of  $\text{Y}^1$  and  $\text{Y}^2$  represents hydroxy.

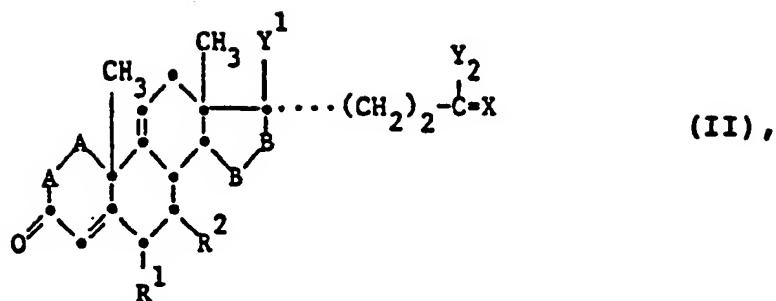
8. A compound according to claim 1, which is  $9\alpha,11\alpha$ -epoxy- $7\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spiro-4-ene-3,21-dione.

7. A compound according to claim 1, which is  $9\alpha,11\alpha$ -epoxy- $6\beta,7\beta$ -methylene-20-spiro-4-ene-3,21-dione.

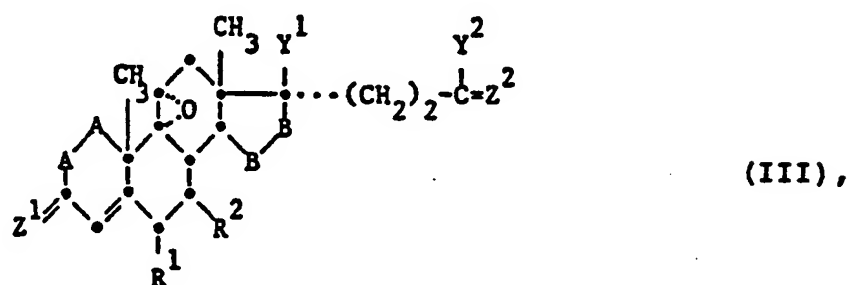
8. A compound according to any one of claims 1 to 7 for use as an aldosterone-antagonistic active ingredient.

9. A process for the manufacture of steroid compounds of the formula I defined in claim 1, including salts of compounds in which X is oxo and  $\text{Y}^2$  is hydroxy, characterised in that

a) a compound of the formula

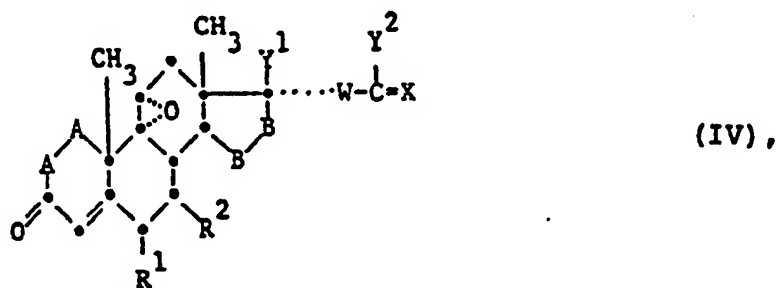


15 in which A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X, Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> have the meanings given above, is treated with a peroxy acid, or  
b) a compound of the formula



35 in which A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> have the meanings given above and at least one of the symbols Z<sup>1</sup> and Z<sup>2</sup> represents hydroxy together with hydrogen and the other has the same meaning or represents oxo or, in the case of the symbol Z<sup>2</sup>, may also represent two hydrogen atoms, is treated with an oxidising agent, or

c) for the manufacture of a compound in which Y<sup>1</sup> represents hydroxy and the other symbols have the meanings given above, a compound of the formula

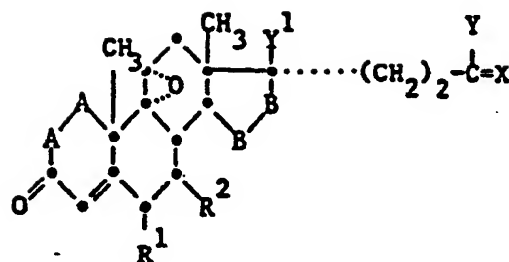


55 in which A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X and Y<sup>2</sup> have the meanings given above, Y<sup>1</sup> represents hydroxy and W represents a group -CH=CH- or -C≡C-, is hydrogenated to saturate the multiple bond in the side chain, or

d) for the manufacture of a compound of the formula I in which Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> together represent the oxygen bridge -O- and the other symbols have the meanings given above, a compound of the formula

5

10



(V),

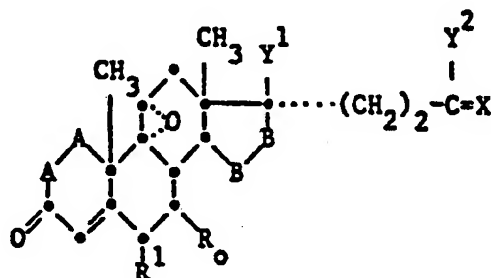
15

in which A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> and X have the meanings given above, Y<sup>1</sup> represents hydroxy and Y<sub>0</sub> represents a leaving group, is cyclised with the group Y<sub>0</sub> being removed, or

e) for the manufacture of a compound of the formula I in which R<sup>1</sup> represents hydrogen and R<sup>2</sup> represents a lower alkoxy carbonyl group and the other symbols have the meanings given above, a compound of the formula

20

25



(VI),

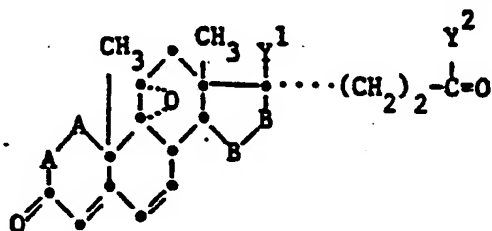
30

in which A-A, B-B, X, Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> have the meanings given above, R<sup>1</sup> represents hydrogen and R<sub>0</sub> represents free carboxy, or a reactive derivative or salt of such a compound, is converted into an ester, or

f) for the manufacture of a compound in which R<sup>1</sup> and R<sup>2</sup> together represent a methylene bridge and the other symbols have the meanings given above, the methylene group is added to a compound of the formula

35

40



(VII),

in which A-A, B-B, Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> have the meanings given above, and, if desired,

45

g) a resulting compound of the formula I in which -A-A- represents -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>- is treated with a dehydrogenation agent to introduce the 1,2-double bond, and/or

h) a resulting compound of the formula I in which each of Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> represents a hydroxy group is cyclised by removing the elements of water to form a compound of the formula I in which Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> together represent the oxygen bridge, and/or

50

i) a resulting compound of the formula I in which X represents two hydrogen atoms is oxidised to a corresponding compound in which X represents oxo, and/or

j) in a resulting compound of the formula I in which X represents two hydrogen atoms and each of Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> represents a free hydroxy group the terminal hydroxy group is acylated, and/or

55

k) a resulting compound of the formula I in which X represents oxo, Y<sup>1</sup> represents hydroxy and Y<sup>2</sup> represents hydroxy or lower alkoxy, or the two together represent the oxygen bridge -O-, is converted into a salt of the corresponding 17β-hydroxy-21-carboxylic acid of the formula I in which X represents oxo and each of Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> represents hydroxy, and/or such a salt is converted into the free acid and/or the free acid or a salt thereof is converted into a lower alkyl ester.

60

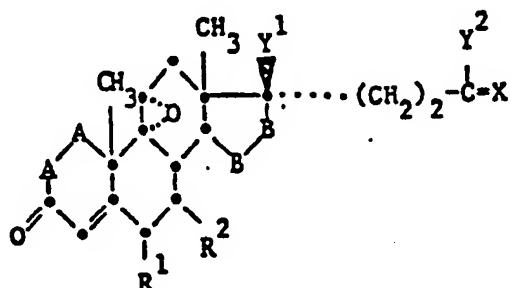
10. A pharmaceutical composition containing as active ingredient one of the compounds defined in claims 1 to 8, if desired together with a diuretic which is non-specific with regard to the excretion of electrolytes.

11. A process for the preparation of a pharmaceutical composition according to claim 10, characterised in that the active ingredient(s) defined therein is(are) incorporated with at least one pharmaceutically acceptable carrier by non-chemical means.

65

## Claims for the Contracting State AT

1. A process for the manufacture of steroid compounds of the formula I



(I)

in which

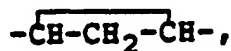
-A-A- represents the group -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>- or -CH=CH-,

R<sup>1</sup> represents hydrogen, and

R<sup>2</sup> represents an α-oriented lower alkoxycarbonyl radical, or

R<sup>1</sup> and R<sup>2</sup> together represent an α- or β-oriented methylene radical,

-B-B- represents the group -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>- or an α- or β-oriented group



X represents two hydrogen atoms or oxo,

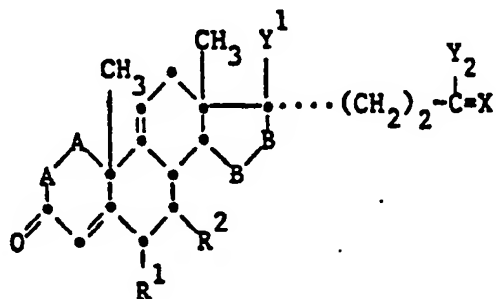
Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> together represent the oxygen bridge -O-, or

Y<sup>1</sup> represents hydroxy, and

Y<sup>2</sup> represents hydroxy, lower alkoxy or, if X represents H<sub>2</sub>, also lower alkanoyloxy,

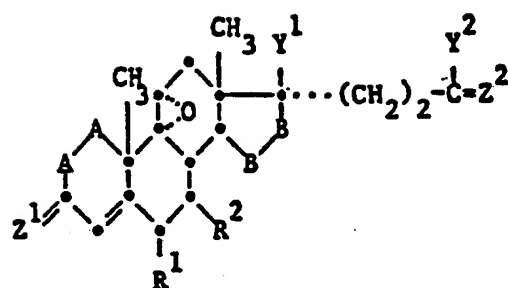
and salts of compounds in which X represents oxo and Y<sup>2</sup> represents hydroxy, organic radicals designated "lower" containing a maximum of 7 carbon atoms, characterised in that

a) a compound of the formula

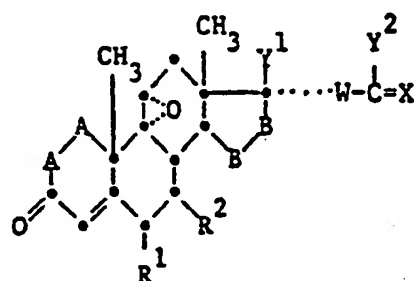


(II),

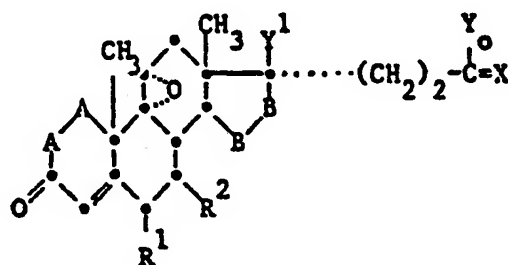
in which A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X, Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> have the meanings given above, is treated with a peroxy acid, or  
b) a compound of the formula



- 15 in which A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> have the meanings given above and at least one of the symbols Z<sup>1</sup> and Z<sup>2</sup> represents hydroxy together with hydrogen and the other has the same meaning or represents oxo or, in the case of the symbol Z<sup>2</sup>, may also represent two hydrogen atoms, is treated with an oxidising agent, or  
 c) for the manufacture of a compound in which Y<sup>1</sup> represents hydroxy and the other symbols have the meanings given above, a compound of the formula

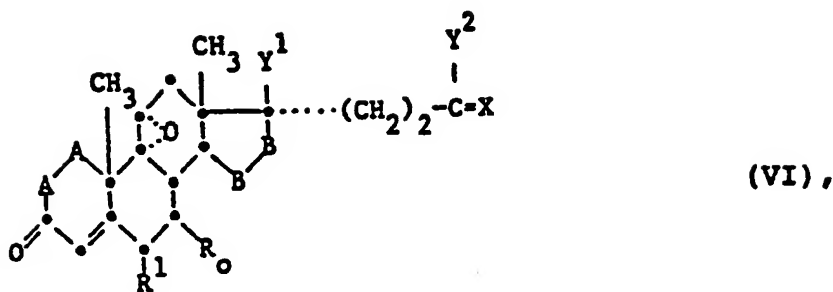


- 35 in which A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X and Y<sup>2</sup> have the meanings given above, Y<sup>1</sup> represents hydroxy and W represents a group -CH=CH- or -C≡C-, is hydrogenated to saturate the multiple bond in the side chain, or  
 d) for the manufacture of a compound of the formula I in which Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> together represent the oxygen bridge -O- and the other symbols have the meanings given above, a compound of the formula



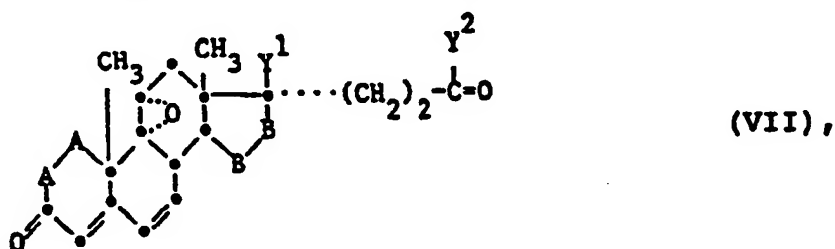
- 50 in which A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> and X have the meanings given above Y<sup>1</sup> represents hydroxy and Y<sub>0</sub> represents a leaving group, is cyclised with the group Y<sub>0</sub> being removed, or  
 e) for the manufacture of a compound of the formula I in which R<sup>1</sup> represents hydrogen and R<sup>2</sup> represents a lower alkoxycarbonyl group and the other symbols have the meanings given above, a compound of the formula





in which A-A, B-B, X, Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> have the meanings given above, R<sup>1</sup> represents hydrogen and R<sub>0</sub> represents free carboxy, or a reactive derivative or salt of such a compound, is converted into an ester, or

f) for the manufacture of a compound in which R<sup>1</sup> and R<sup>2</sup> together represent a methylene bridge and the other symbols have the meanings given above, the methylene group is added to a compound of the formula



in which A-A, B-B, Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> have the meanings given above, and, if desired,

g) a resulting compound of the formula I in which -A-A- represents  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  is treated with a dehydrogenation agent to introduce the 1,2-double bond, and/or

h) a resulting compound of the formula I in which each of Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> represents a hydroxy group is cyclised by removing the elements of water to form a compound of the formula I in which Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> together represent the oxygen bridge, and/or

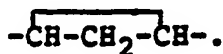
i) a resulting compound of the formula I in which X represents two hydrogen atoms is oxidised to a corresponding compound in which X represents oxo, and/or

j) in a resulting compound of the formula I in which X represents two hydrogen atoms and each of Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> represents a free hydroxy group the terminal hydroxy group is acylated, and/or

k) a resulting compound of the formula I in which X represents oxo, Y<sup>1</sup> represents hydroxy and Y<sup>2</sup> represents hydroxy or lower alkoxy, or the two together represent the oxygen bridge -O-, is converted into a salt of the corresponding 17 $\beta$ -hydroxy-21-carboxylic acid of the formula I in which X represents oxo and each of Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> represents hydroxy, and/or such a salt is converted into the free acid and/or the free acid or a salt thereof is converted into a lower alkyl ester.

2. A process according to claim 1, characterised in that there is manufactured a compound of the formula I in which R<sup>2</sup> represents methoxycarbonyl, ethoxycarbonyl or isopropoxycarbonyl.

3. A process according to claim 1, characterised in that there is manufactured a compound of the formula I in which R<sup>1</sup> and R<sup>2</sup> together represent a β-oriented methylene radical and/or -B-B- represents the β-oriented group



4. A process according to claim 1, characterised in that there is manufactured a compound of the formula I in which X represents oxo and Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> together represent the oxygen bridge -O-.

5. A process according to any one of claims 1 to 3, characterised in that there is manufactured an alkali metal salt of a compound of formula I in which X represents oxo and each of Y<sup>1</sup> and Y<sup>2</sup> represents hydroxy.

6. A process according to claim 4, characterised in that a potassium salt is manufactured.

7. A process according to claim 1, characterised in that 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -epoxy-7 $\alpha$ -methoxycarbonyl-20-spiro-4-ene-3,21-dione is manufactured.

8. A process according to claim 1, characterised in that 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -epoxy-7 $\alpha$ -isopropoxycarbonyl-20-spiro-4-ene-3,21-dione is manufactured.

9. A process according to claim 1, characterised in that 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -epoxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -methylene-20-spiro-4-ene-3,21-dione is manufactured.

10. A process for the preparation of a pharmaceutical composition containing as active ingredient one of the compounds defined in any one of claims 1 to 9, if desired together with a diuretic which is non-specific with

regard t the xcreti n of electrolytes, characterised in that the active ingredient(s) is(are) inc rporat d with at l ast ne pharmac utically acc ptable carrier by non-chemical means.

11. A pharmac utical composition prepared in accordance with claim 10.

5

Revendications pour les Etats contractants: BE, CH, DE, FR, GB, IT, LI, LU, NL, SE

10

1. Composé stéroïde de formule

15

20

25

dans laquelle

-A-A- est le groupe  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  ou  $-\text{CH}=\text{CH}-$ ,

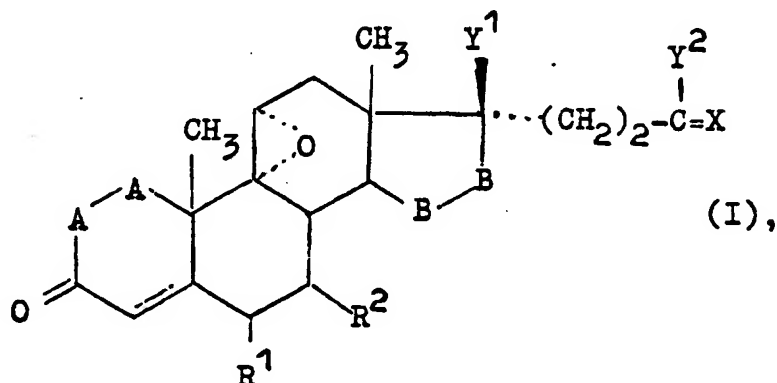
R<sup>1</sup> est l'hydrogène et

R<sup>2</sup> est un alcoxycarbonyle inférieur  $\alpha$ -orienté, ou

30

R<sup>1</sup> et R<sup>2</sup> représentent ensemble un reste méthylène  $\alpha$ - ou  $\beta$ -orienté,

-B-B- est le groupe  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  ou un groupe  $\alpha$ - ou  $\beta$ -orienté



35

X représente deux atomes d'hydrogène ou un oxo,

Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> représentent ensemble le pont oxygène -O- ou

Y<sup>1</sup> est l'hydroxyle et

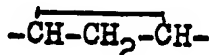
40

Y<sup>2</sup> est l'hydroxyle, un alcoxy inférieur ou, si X est H<sub>2</sub>, un alcanoyloxy inférieur aussi, ainsi que des sels de composés, dans lesquels X est un oxo et Y<sup>2</sup> est l'hydroxyle, dans lesquels les restes organiques désignés par "inférieur" contiennent au plus 7 atomes de carbone.

2. Composé selon la revendication 1, dans lequel R<sup>2</sup> représente le méthoxycarbonyle, l'éthoxycarbonyle ou l'isopropoxycarbonyle.

45

3. Composé selon la revendication 1, dans lequel le reste méthylène représenté par la signification commune de R<sup>1</sup> et R<sup>2</sup> et/ou le groupe



50

représenté par le symbole -B-B- est orienté en  $\beta$ .

4. Composé selon l'une des revendications 1 - 3, dans lequel X représente un oxo et Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> représentent ensemble le pont oxygène -O-.

5. Sel de métal alcalin d'un composé selon l'une des revendications 1 - 3, dans lequel X représente un oxo et chaque Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> représente l'hydroxyle.

55

6. Composé selon la revendication 1, qui est la 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -époxy-7 $\alpha$ -méthoxycarbonyl-20-spiroxène-4-3,21-dione.

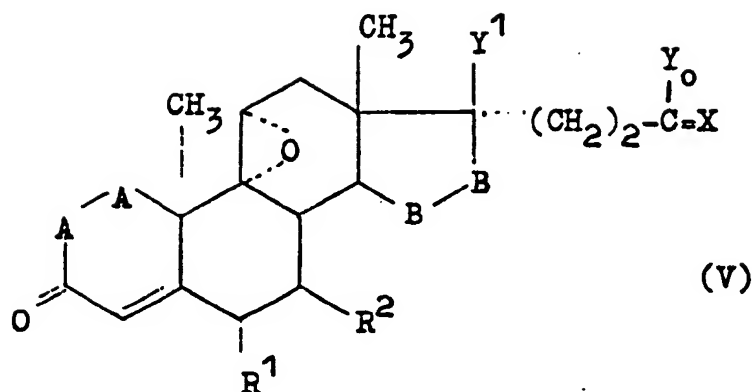
7. Composé selon la revendication 1, qui est la 9 $\alpha$ ,11 $\alpha$ -époxy-6 $\beta$ ,7 $\beta$ -méthylène-20-spiroxène-4-3,21-dione.

8. Composé selon l'une des revendications 1 - 7 pour être utilisé comme principe actif antagoniste de l'aldostérone.

60

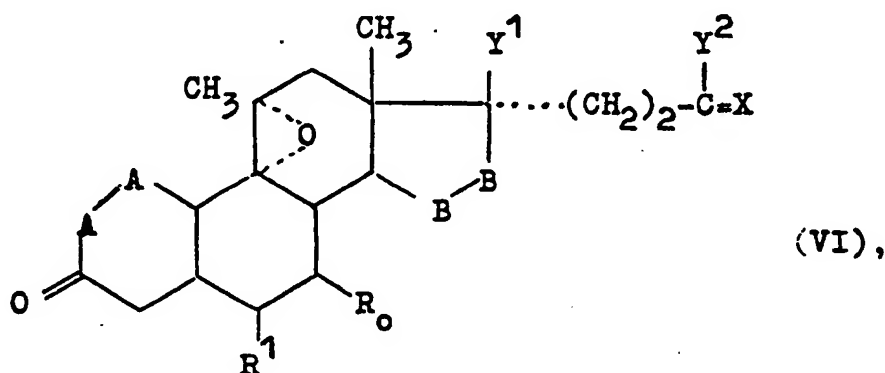
9. Procédé de préparation des composés stéroïdes définis dans la revendication 1, de formule I, y compris les sels de ces composés, dans lesquels X est un oxo et Y<sup>2</sup> est l'hydroxyle, caractérisé en ce que a) on traite un composé de formule

65



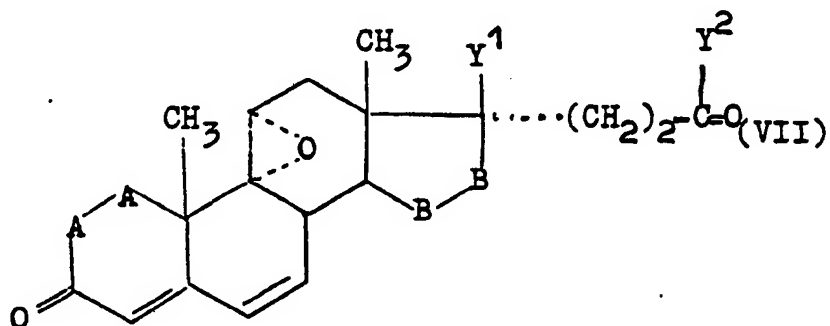
dans laquelle A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> et X ont les significations données ci-dessus, Y<sup>1</sup> est l'hydroxyle et Y<sub>0</sub> est un groupe labile, ou

e) pour préparer un composé de formule I, dans laquelle R<sup>1</sup> est l'hydrogène et R<sup>2</sup> un groupe alcoxycarbonyl inférieur et les autres symboles ont les significations données ci-dessus, on transforme en ester un composé de formule



dans laquelle A-A, B-B, X, Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> ont les significations données ci-dessus, R<sup>1</sup> représente l'hydrogène et R<sub>0</sub> un carboxyle libre, ou un dérivé réactif ou un sel d'un tel composé, ou

f) pour préparer un composé dans lequel R<sup>1</sup> et R<sup>2</sup> représentent ensemble un pont méthylène et les autres symboles ont les significations indiquées ci-dessus, on additionne le groupe méthylène sur un composé de formule



et, si c'est souhaité,

g) on traite avec un agent deshydrogénant un composé obtenu de formule I, dans lequel A-A est -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-, pour introduire la double liaison 1,2, et/ou

h) on cyclise un composé obtenu de formule I, dans lequel Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> représentent chacun un groupe hydroxyle, par élimination des éléments de l'au pour donner un composé de formule I, dans laquelle Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> constituent ensemble le pont oxygène, et/ou

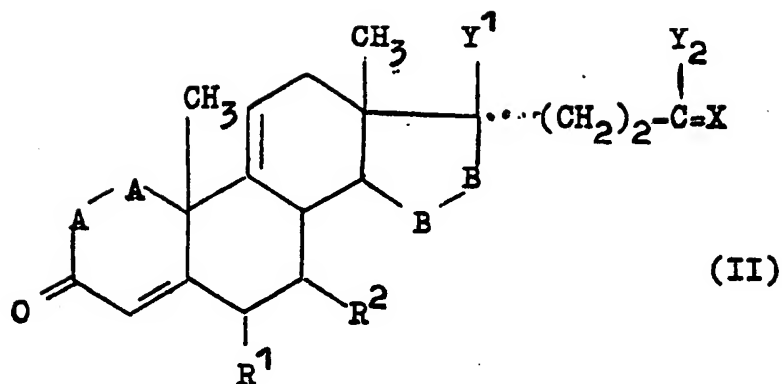
i) on oxyde un composé obtenu de formule I, dans lequel X représente deux atomes d'hydrogène dans un composé correspondant, dans lequel X représente un oxo, et/ou

j) dans un composé obtenu de formule I, dans lequel X représente deux atomes d'hydrogène, et chaque Y<sup>1</sup>

5

10

15

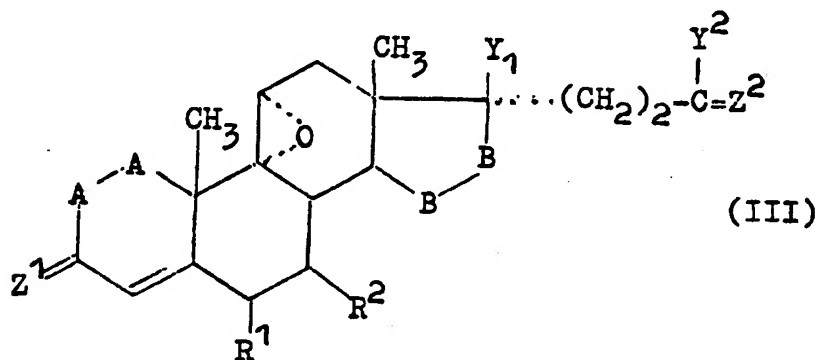


dans laquelle A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X, Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> ont les significations données ci-dessus, avec un peroxyacide, ou  
b) on traite avec un agent oxydant un composé de formule

20

25

30



35

dans laquelle A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> ont les significations données ci-dessus et au moins l'un des symboles Z<sup>1</sup> et Z<sup>2</sup> représente l'hydroxyle avec l'hydrogène et l'autre a la même signification ou représente l'oxo, tandis que le symbole Z<sup>2</sup> peut représenter aussi deux atomes d'hydrogène, ou

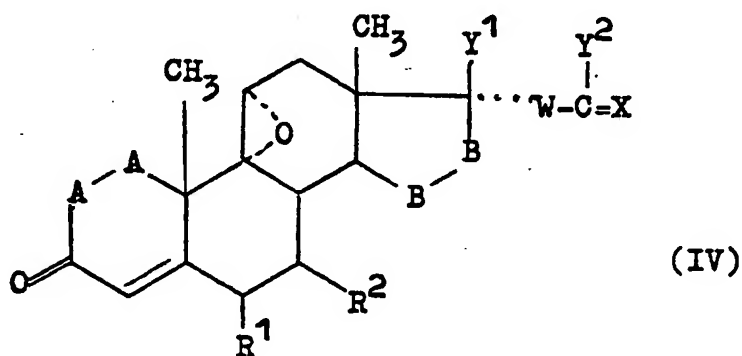
40

c) pour préparer un composé, dans lequel Y<sup>1</sup> est l'hydroxyle et les autres symboles ont les significations données ci-dessus, on hydrogène jusqu'à saturation de la liaison multiple dans la chaîne latérale, un composé de formule

45

50

55



dans laquelle A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X et Y<sup>2</sup> ont les significations données ci-dessus, Y<sup>1</sup> représente l'hydroxyle et W un groupe -CH=CH- ou -C≡C- ou,

60

d) pour préparer un composé de formule I dans laquelle Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> ensemble représentent l'atome d'oxygène -O- et les autres symboles ont les significations données ci-dessus, on cyclise, par élimination du groupe Y<sub>0</sub>, un composé de formule

65

t Y<sup>2</sup> un groupe hydroxyle libre, u acyle le groupe hydroxyle terminal libre, et/ou

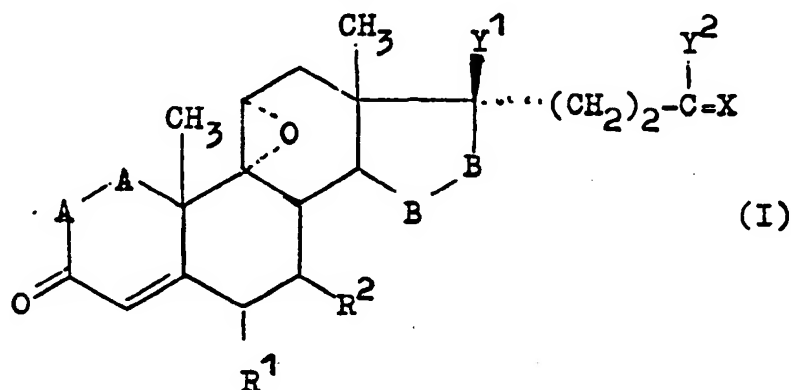
k) on transforme un composé obtenu de formule I, dans lequel X représente un oxo, Y<sup>1</sup> un hydroxyle et Y<sup>2</sup> un hydroxyle ou alcoxy inférieur, ou ils représentent ensemble le pont oxygène -O-, en un sel de l'acide 17β-hydroxy-21-carboxylique de formule I, dans lequel X représente un oxo et chaque Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> un hydroxyle et/ou on transforme un tel sel en acide libre et/ou on transforme l'acide libre ou un de ses sels en un ester d'alkyle inférieur.

10. Composition pharmaceutique contenant comme principe actif l'un des composés définis dans les revendications 1 - 8, si c'est souhaité avec un diurétique non spécifique du point de vue de l'élimination des électrolytes.

11. Procédé de préparation d'une composition pharmaceutique selon la revendication 10, caractérisé en ce qu'on transforme le principe actif qui y est défini (les principes actifs) par des voies non chimiques avec au moins un véhicule pharmaceutiquement utilisable.

# Revendications pour l'Etat Contractant: AT

## 1. Procédé de préparation de composés stéroïdes de formule I



dans laquelle

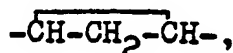
-A-A- est le groupe -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>- ou -CH=CH-,

R<sup>1</sup> est l'hydrogène et

R<sup>2</sup> est un alcoxycarbonyl inférieur α-orienté, ou

R<sup>1</sup> et R<sup>2</sup> représentent ensemble un reste méthylène α- ou β-orienté,

-B-B- est le groupe -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>- ou un groupe α- ou β-orienté



X représente deux atomes d'hydrogène ou un oxo,

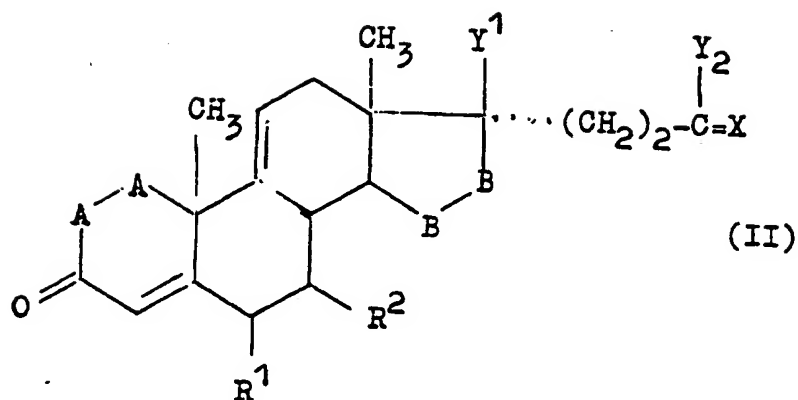
Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> représentent ensemble le pont oxygène -O- ou

Y<sup>1</sup> est l'hydroxyle et

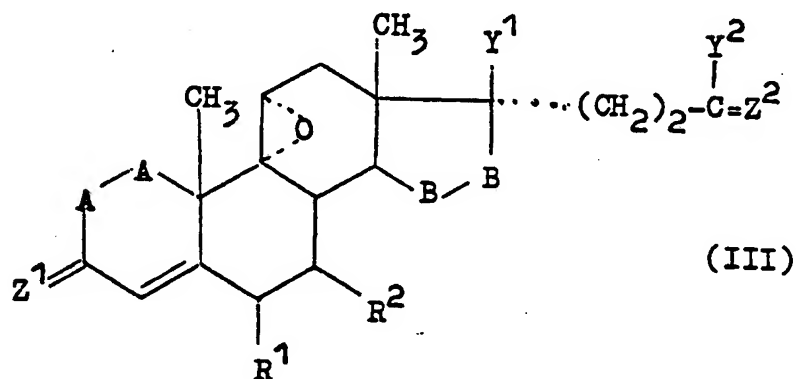
Y<sup>2</sup> est l'hydroxyle, un alcoxy inférieur ou, si X est H<sub>2</sub>, un alcanoyloxy inférieur aussi,

ainsi que des sels des composés, dans lesquels X est un oxo et Y<sup>2</sup> est l'hydroxyle, dans lesquels les restes organiques désignés par "inférieur" présentent au plus 7 atomes de carbone, caractérisé en ce que

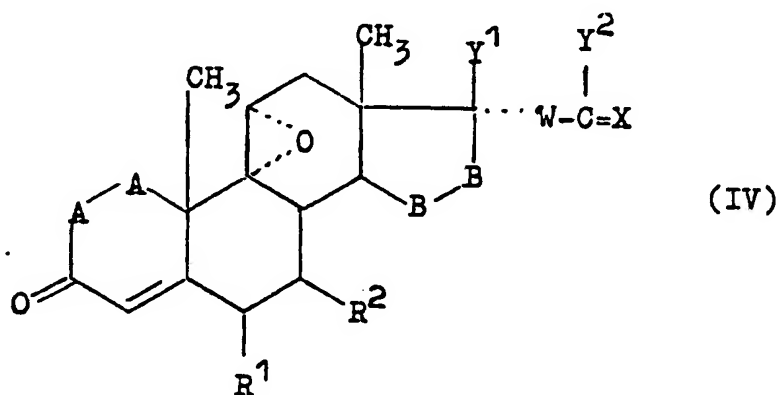
a) on traite un composé de formule



20 dans laquelle A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X, Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> ont les significations données ci-dessus, avec un peroxyacide, ou  
b) on traite avec un agent oxydant un composé de formule

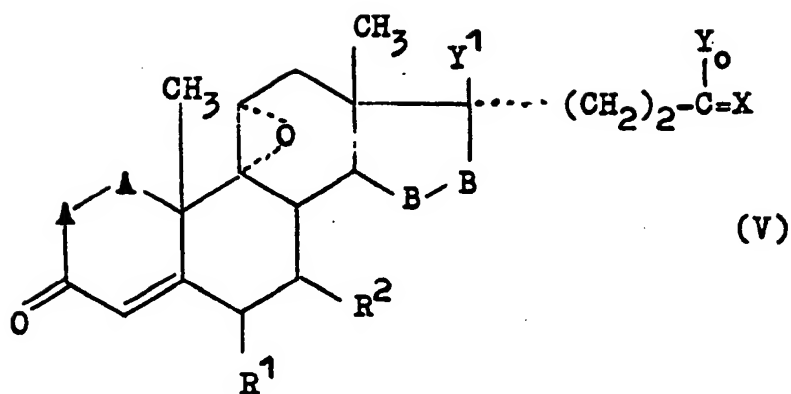


40 dans laquelle A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> ont les significations données ci-dessus et au moins l'un des symboles  
Z<sup>1</sup> et Z<sup>2</sup> représente l'hydroxyle avec l'hydrogène et l'autre a la même signification ou représente l'oxo, tandis  
que le symbole Z<sup>2</sup> peut représenter aussi deux atomes d'hydrogène, ou  
c) pour préparer un composé, dans lequel Y<sup>1</sup> est l'hydroxyle et les autres symboles ont les significations  
données ci-dessus, on hydrogène jusqu'à saturation de la liaison multiple dans la chaîne latérale, un composé  
de formule



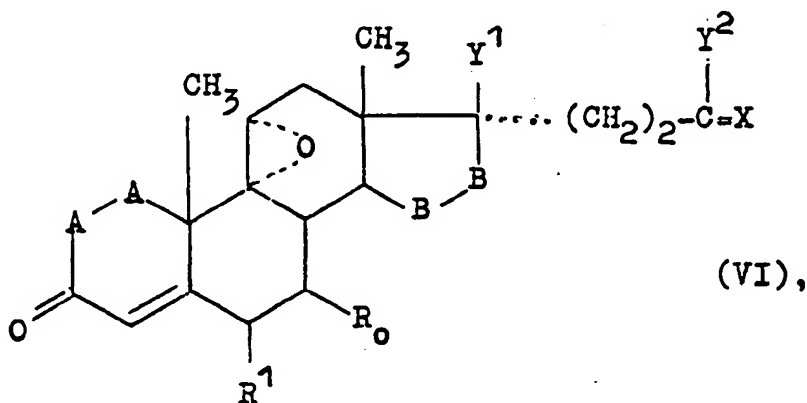
60 dans laquelle A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X et Y<sup>2</sup> ont les significations données ci-dessus, Y<sup>1</sup> représente l'hydroxyle et W  
un group -CH=CH- ou -C≡C-,

65 d) pour préparer un composé de formule I dans laquelle Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> ensemble représentent le pont oxygène -O-  
et les autres symboles ont les significations données ci-dessus, on cyclise par élimination du group Y<sub>0</sub> un  
composé de formule



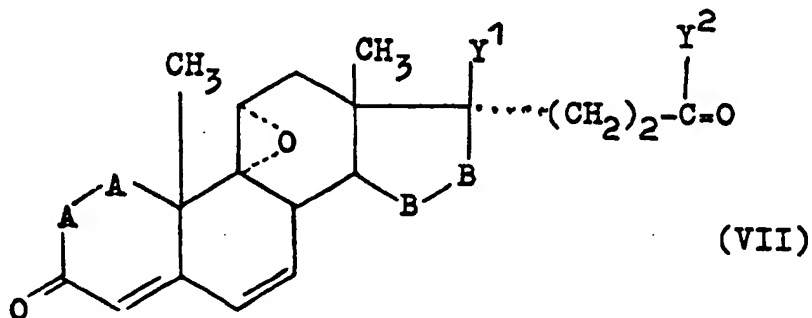
dans laquelle A-A, B-B, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> et X ont les significations données ci-dessus, Y<sup>1</sup> est l'hydroxyle et Y<sub>0</sub> est un groupe labile, ou

e) pour préparer un composé de formule I, dans laquelle R<sup>1</sup> est l'hydrogène et R<sup>2</sup> un groupe alcoxycarbonyl inférieur et les autres symboles ont les significations données ci-dessus, on transforme en ester un composé de formule



dans laquelle A-A, B-B, X, Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> ont les significations données ci-dessus, R<sup>1</sup> représente l'hydrogène et R<sub>0</sub> un carboxyle libre, ou un dérivé réactif ou un sel d'un tel composé, ou

f) pour préparer un composé dans lequel R<sup>1</sup> et R<sup>2</sup> représentent ensemble un pont méthylène et les autres symboles ont les significations indiquées ci-dessus, on additionne le groupe méthylène sur un composé de formule



et, si c'est souhaité,

g) on traite avec un agent d'hydrogénation un composé obtenu de formule I, dans lequel A-A est -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-, pour introduire la double liaison 1,2, et/ou

h) on cyclise un composé obtenu de formule I, dans lequel Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> représentent chacun un groupe hydroxyle, par élimination des éléments de l'eau pour donner un composé de formule I, dans laquelle Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup>

constitue ensemble le pont oxygène, et/ou

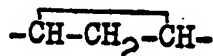
i) on oxyde un composé obtenu de formule I, dans lequel X représente deux atomes d'hydrogène en un composé correspondant, dans lequel X représente un oxo, et/ou

5 j) dans un composé obtenu de formule I, dans lequel X représente deux atomes d'hydrogène et chaque Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> un groupe hydroxyle libre, on acyle le groupe hydroxyle terminal libre, et/ou

10 k) on transforme un composé obtenu de formule I, dans lequel X représente un oxo, Y<sup>1</sup> un hydroxyle et Y<sup>2</sup> un hydroxyle ou alcoxy inférieur, ou ils représentent ensemble le pont oxygène -O-, en un sel de l'acide 17β-hydroxy-21-carboxylique de formule I, dans lequel X représente un oxo et chaque Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> un hydroxyle, et/ou on transforme un tel sel en acide libre et/ou on transforme l'acide libre ou un de ses sels en ester d'alkyle inférieur.

2. Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce qu'on prépare un composé de formule I, dans laquelle R<sup>2</sup> représente le méthoxycarbonyl, l'éthoxycarbonyl ou l'isopropoxycarbonyl.

15 3. Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce qu'on prépare un composé de formule I, dans laquelle R<sup>1</sup> et R<sup>2</sup> représentent ensemble un reste méthylène β-orienté et/ou -B-B représente le groupe



β-orienté.

20 4. Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce qu'on prépare un composé de formule I, dans laquelle X représente un oxo et Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> représentent ensemble le pont oxygène -O-.

5. Procédé selon l'une des revendications 1 - 3, caractérisé en ce qu'on prépare un sel de métal alcalin d'un composé de formule I, dans laquelle X représente un oxo et chaque Y<sup>1</sup> et Y<sup>2</sup> représente l'hydroxyle.

25 6. Procédé selon la revendication 4, caractérisé en ce qu'on prépare un sel de potassium.

7. Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce qu'on prépare la 9α,11α-époxy-7α-méthoxycarbonyl-20-spiroxène-4-3,21-dione.

8. Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce qu'on prépare la 9α,11α-époxy-7α-isopropoxycarbonyl-20-spiroxène-4-3,21-dione.

30 9. Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce qu'on prépare la 9α,11α-époxy-6β,7β-méthylène-20-spiroxène-4-3,21-dione.

10. Procédé de préparation d'une composition pharmaceutique contenant comme principe actif l'un des composés définis dans l'une des revendications 1 - 9, si c'est souhaité, avec un diurétique non spécifique du point de vue de l'élimination des électrolytes, caractérisé en ce qu'on transforme le principe actif (les principes actifs) avec au moins un véhicule pharmaceutiquement utilisable.

35 11. Composition pharmaceutique préparée selon la revendication 10.

40

45

50

55

60

65